# (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平9-255592

(43)公開日 平成9年(1997)9月30日

|               |        |      |         |         | •      |     |          |        |
|---------------|--------|------|---------|---------|--------|-----|----------|--------|
| (51) Int.Cl.8 |        | 說別記号 | 庁内整理番号  | FΙ      |        |     |          | 技術表示箇所 |
| C 0 7 B       | 53/00  |      | 7419-4H | C07B    | 53/00  |     | ` с      |        |
| B01J          | 31/14  |      |         | B01J    | 31/14  |     | Z        |        |
| C 0 7 B       | 41/02  |      | 7419-4H | C 0 7 B | 41/02  |     | Z        |        |
|               | 43/04  |      | 7419-4H |         | 43/04  |     | •        |        |
| C07C          | 29/143 |      | 9155-4H | C 0 7 C | 29/143 |     |          |        |
|               |        |      | 審査請求    | 未請求 請求  | 改項の数16 | OL. | (全 22 頁) | 最終頁に続く |
|               |        |      |         |         |        |     |          |        |

(21)出願番号 特願平8-246276

(22)出願日 平成8年(1996)9月18日

(31) 優先権主張番号 特願平8-24793 (32) 優先日 平8 (1996) 1月17日

(33) 優先権主張国 日本 (JP)

(71)出願人 000001926

塩野袋製薬株式会社

大阪府大阪市中央区道修町3丁目1番8号

(72) 発明者 桝井 盛泰

三重県四日市市桜花台1-21-3

(74)代理人 弁理士 高山 裕貢

# (54) 【発明の名称】 不斉ポラン還元による光学活性アルコールの製造法

# (57)【要約】

【課題】 医薬品、農薬あるいはそれらの合成中間体として有用な、光学活性アルコール類の製造方法の提供。

【解決手段】 一般式(I):

【化1】

で表わされる化合物を、一般式(II): 【化2】

で表わされるキラルなβ-アミノアルコール体および一般式(III): 【化3】

B(OR<sup>7</sup>)<sub>3</sub>

で表わされる化合物の存在下、ハイドロボランにより還元することを特徴とする一般式(IV): 【化4】

で表わされる光学活性アルコールの製造方法。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 一般式(I): 【化1】

-1

(式中、 $R^1$ および $R^2$ は相異なる有機残基を示す。また、 $R^1$ と $R^2$ が一緒になって、不斉中心を有する置換された環式ケトンを形成していてもよい。)で表わされる化合物を、一般式(II): 【化2】

(式中、 $R^3$ はアルキル、シクロアルキルまたは置換されていてもよいアリール;  $R^4$ および $R^5$ は同一または異なって水素原子、アルキル、シクロアルキルまたは置換されていてもよいアリール;  $R^6$ は水素原子、アルキルまたはシクロアルキルを示す。また、 $R^3$ と、 $R^4$ 、 $R^5$ または $R^6$ との間で環状構造を形成していてもよい。\*は不斉炭素を示す。)で表わされるキラルな $\beta$ -アミノアルコール体および一般式(III): 【化3】

(式中、R<sup>7</sup>はアルキルを示す)で表わされる化合物の存在下、ハイドロボランにより還元することを特徴とする一般式(IV):

[化4]

(式中、R<sup>1</sup> およびR<sup>2</sup> は、それぞれ、R<sup>1</sup>およびR<sup>2</sup> と同一の有機残基であるか、もしくはR<sup>1</sup>およびR<sup>2</sup> が還元された基を示す。また、R<sup>1</sup> とR<sup>2</sup> の間で環状構造を形成していてもよい。\*は前記と同意義)で表わされる光学活性アルコールの製造方法。

【請求項2】 R¹、R²で示される有機残基が、置換されていてもよいアルキル、置換されていてもよいシクロアルキル、置換されていてもよいアルケニル、置換されていてもよいシクロアルケニル、置換されていてもよいシクロアルケニル、置換されていてもよいシール、置換されていてもよいアルコキシカルボニル、置換されていてもよいカルバモイルまたは一C(R³)=N~OR¹0(R³は有機残基: R¹0はオキシムの保護基)である請求項1記載の製造方法。

【請求項3】 一般式(I)で表わされる化合物が、ア

セトフェノン、プロピオフェノン、ブチロフェノン、2 ーメチルアセトフェノン、2 ークロロアセトフェノン、フェナシルクロライド、ベンジル フェニル ケトン、2ーへキサノン、2ーへアタノン、tertーブチル メチル ケトン、1ーインダノン、1ーテトラロン、2ーアセチルピリジン、4ーアセチルピリジン、ベンジル 2ーピリジル ケトン、ベンジル 3ーピリジル ケトン、ベンジル 4ーピリジル ケトン、またはベンジル 2ーチアゾリルケトンである請求項1記載の製造方法。

【請求項4】 一般式(I'): 【化5】

(式中、R®およびR®は有機残基を示す。また、R®とR®の間で環状構造を形成していてもよい。R¹®はオキシムの保護基;波線(~)はE体、Z体またはこれらの混合物のいずれかの配置を示す。)で表されるαーオキソケトオキシム誘導体を、一般式(II): 【化6】

(式中、各記号は請求項1と同意義)で表わされるキラルなβ-アミノアルコール体および一般式(III): 【化7】

(式中、各記号は請求項1と同意義)で表わされる化合物の存在下、ハイドロボランにより還元することを特徴とする一般式(IV'): 【化8】

(式中、 $R^8$ 'および $R^9$ 'は、それぞれ、 $R^8$ および $R^9$ と同一の有機残基であるか、もしくは $R^8$ および $R^9$ が還元された基を示す。また、 $R^8$ 'と $R^9$ 'の間で環状構造を形成していてもよい。\*は不斉炭素を示す。)で示される光学活性 $\beta$ -アミノアルコールの製造方法。

【請求項5】 R<sup>8</sup>、R<sup>9</sup>で示される有機残基が、同一または異なって、置換されていてもよいアルキル、置換されていてもよいシクロアルキル、置換されていてもよい

アリール、置換されていてもよいヘテロアリール、置換されていてもよいアルコキシカルボニルまたは置換されていてもよいカルバモイルである請求項4記載の製造方法。

【請求項6】 R<sup>8</sup>がメチル、エチル、プロピル、イソ プロピル、テトラデシル、ペンタデシル、ヘキサデシ ル、シクロプロピル、シクロヘキシル、置換されていて もよいベンジル、置換されていてもよいフェニル、置換 されていてもよい2ーピリジル、置換されていてもよい 3ーピリジルまたは置換されていてもよい4ーピリジル である請求項4記載の製造方法。

【請求項8】  $R^{10}$ がメチル、ベンジル、トリチル、 t ert-ブチルジメチルシリル、トリイソプロピルシリル、または<math>tert-ブチルジフェニルシリルである請求項4、6または7記載の製造方法。

【請求項9】 一般式(I )で表される化合物が3ートリチルオキシイミノー2ーブタノン、1ーフェニルー1ートリチルオキシイミノー2ープロパノン、2ートリチルオキシイミノプロピオフェノン、2ーフェニルー2ートリチルオキシイミノアセトフェノン、2ートリチルオキシイミノー1ーテトラロン、2ートリチルオキシイミノー1ーインダノン、1ートリチルオキシイミノー2ーテトラロンまたは1ートリチルオキシイミノー2ーインダノンである請求項4記載の製造方法。

【請求項10】 一般式(V): 【化9】

[式中、 $R^{12}$ はアルコキシカルボニルまたは $-CH_2OR^{11}$ ( $R^{11}$ は水酸基の保護基);  $R^{10}$ はオキシムの保護基;波線(-)はE体、Z体またはこれらの混合物のいずれかの配置を示す。] で表わされる化合物を、-般式(II):

【化10】

(式中、各記号は請求項1と同意義)で表わされるキラルなβ-アミノアルコール体および一般式(III): 【化11】

# B(OR<sup>7</sup>)<sub>3</sub>

(式中、各記号は請求項1と同意義)で表わされる化合物の存在下、ハイドロボランにより還元することを特徴とする一般式(VI):

【化12】

(式中、R<sup>13</sup>は水素原子または水酸基の保護基を示す。)で表されるジヒドロスフィンゴシンおよびその誘導体の製造方法。

【請求項11】 一般式 (II) で表わされるβ-アミノアルコール体が、式 (VII) または (VIII) : 【化13】

である請求項1、4または10記載の製造方法。 【請求項12】 一般式(II)で表わされるβ-アミノアルコール体が、一般式(IX): 【化14】

(式中、R14は置換されていてもよいアリールを示し、 \*は前記と同意義)で表わされる化合物である請求項 1、4または10記載の製造方法。

【請求項13】 R<sup>14</sup>がフェニルである請求項12記載の製造法。

【請求項14】 R<sup>7</sup>がメチルである請求項1、4または10記載の製造法。

【請求項15】 ハイドロボランが、ジボラン、ボランーテトラヒドロフラン錯体、ボランージメチルスルフィド錯体、ボランー1、4ーオキサチアン錯体、ボランージメチルアニリン錯体、ボランージェチルアニリン錯体、ボランー4ーフェニルモルホリン錯体またはカテコールボランである請求項1、4または10記載の製造法

【請求項·16】 一般式(V): 【化15】

(式中、各記号は前記と同意義)で表わされる化合物。 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明はキラルなβ-アミノアルコールおよびトリアルコキシボランの存在下、ハイドロボランを用いて非対称ケトン(α-オキソケトオキシム誘導体を含む)を不斉還元することにより、光学活性アルコールを製造する方法に関する。

#### [0002]

【従来の技術】キラルなβ-アミノアルコールを不斉源として用いる、ハイドロボランによるケトンの不斉還元法としては、従来、β-アミノアルコールとハイドロボランからオキサザボロリジン化合物を合成し、これを触媒としてケトンを不斉還元する方法が知られている(Coreyら、J. Am. Chem. Soc., 109, 5551 (1987))。この方法では、オキサザボロリジン化合物の調製には密閉中で加熱還流しなければならないという欠点がある。

【0003】また、 $\beta$ -アミノアルコールとアルキルホ ウ酸、フェニルホウ酸、アルキルボロキシンまたはフェ ニルボロキシンからB-アルキルあるいはB-フェニル オキサザボロリジン化合物を合成し、これらを触媒とし て不斉ボラン還元する方法も検討されている(Coreyら、 J. Am. Chem. Soc., 109, 7925 (1987), Corey S. Tet rahedron Lett., 31, 611 (1990), Mathre 5 J. Org. C hem., 56, 751 (1991))。しかし、B-アルキルオキサ ザボロリジン化合物を用いた環元ではアセチルピリジン 等の窒素原子含有のケトンの還元では、立体選択性が低 い(Quallichら, Tetrahedron Lett., 34, 785 (199 3))という問題がある。さらに、B-アルキルあるいは Bーフェニルオキサザボロリジン化合物を合成するため に必要なアルキルホウ酸、フェニルホウ酸、または、ア ルキルボロキシン、フェニルボロキシンは高価であり工 業的に用いる場合には問題がある。

【0004】さらに、同方法による $\alpha$ -オキソケトオキシム誘導体の不斉還元としても、 $\beta$ -アミノアルコール体とボラン化合物から合成したオキサザボロリジン化合物を触媒として用いる方法が知られている(Tillyerら、Tetrahedron Lett., 36, 4337 (1995).)。しかし、この触媒の合成にも、比較的高価なメチルほう酸またはトリメチルボロキシンを使用しなければならないという問題がある。さらにこの方法では、原料として用いる $\alpha$ -オキソケトオキシム誘導体は、環状のものに限られている

[0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明者は、安価な試薬を用いて容易な操作で調製できる活性な触媒を見いだすべく鋭意検討を重ねた結果、反応系内で、キラルな $\beta$ ーアミノアルコールと安価なトリアルコキシボランから調製した活性種が、ケトンの不斉ボラン還元において優れた触媒として働くことを見いだした。さらに、その方法を用いれば、アセチルピリジン等の窒素原子含有のケトンや $\alpha$ ーオキソケトオキシム誘導体の還元においても高い光学純度で目的物を与えること等の知見を得て本発明を完成した。

[0006]

【課題を解決するための手段】即ち、本発明は、一般式 (I):

【化16】

(式中、R<sup>1</sup>およびR<sup>2</sup>は相異なる有機残基を示す。また、R<sup>1</sup>とR<sup>2</sup>が一緒になって、不斉中心を有する置換された環式ケトンを形成していてもよい。)で表わされる化合物を、一般式(II):

【化17】

$$R^3$$
  $R^4$   
 $\rightarrow -R^5$   
 $R^5$ -NH OH

(式中、 $R^3$ はアルキル、シクロアルキルまたは置換されていてもよいアリール;  $R^4$ および $R^5$ は同一または異なって水素原子、アルキル、シクロアルキルまたは置換されていてもよいアリール;  $R^6$ は水素原子、アルキルまたはシクロアルキル基を示す。また、 $R^3$ と、 $R^4$ 、 $R^5$ または $R^6$ との間で環状構造を形成していてもよい。\*は不斉炭素を示す。)で表わされるキラルな $\beta$ -アミノアルコール体および一般式(III):

【化18】

(式中、R<sup>7</sup>はアルキルを示す)で表わされる化合物の存在下、ハイドロボランにより還元することを特徴とする一般式(IV):

【化19】

(式中、R<sup>1</sup> およびR<sup>2</sup> は、それぞれ、R<sup>1</sup>およびR<sup>2</sup> と同一の有機残基であるか、もしくはR<sup>1</sup>およびR<sup>2</sup>が還元された基を示す。また、R<sup>1</sup> とR<sup>2</sup> の間で環状構造を形成していてもよい。\*は前記と同意義)で表わされ

る光学活性アルコールの製造方法に関する。

【0007】本明細書中で用いる「低級」なる語は、別に定めのない限り、炭素数 $1\sim8$ 個、好ましくは炭素数 $1\sim6$ 個、より好ましくは炭素数 $1\sim4$ 個の基を表す。【0008】 $R^1$ および $R^2$ で示される有機残基としては、例えば、置換されていてもよいアルキル、置換されていてもよいシクロアルキル、置換されていてもよいアルケニル、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアリール、置換されていてもよいアルコキシカルボニル、置換されていてもよいカルバモイル、-C( $R^9$ )= $N\sim0R^{10}$ ( $R^9$ は有機残基; $R^{10}$ はオキシムの保護基)などが例示される。

【0009】R<sup>1</sup>およびR<sup>2</sup>で示される置換されていてもよいアルキルのアルキルとしては、例えば、炭素数1~25個、好ましくは1~20個のアルキル、具体的には、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、イソブチル、secーブチル、tertーブチル、ペンチル、ヘキシル、テトラデシル、ペンタデシル、ヘキサデシルなどが挙げられる。

【0010】該置換されていてもよいアルキルの置換基 としては、例えば、ニトロ、シアノ、ハロゲン原子 (例、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原 子)、シクロアルキル(例、シクロプロピル、シクロブ チル、シクロペンチル、シクロヘキシルなど)、-OR 15 [式中、R15は、低級アルキル (例、メチル、エチ ル、プロピルなど)、置換されていてもよいアラルキル (例、ベンジル、4-メトキシベンジルなど)、低級ア ルコキシアルキル(例、メトキシメチル、1-エトキシ エチルなど)、置換されていてもよいアリール(例、フ ェニル、2-クロロフェニル、3-クロロフェニル、4 ークロロフェニル(2-、3-、4-クロロフェニル: 以下、本明細書においては同様に略記する)、2-,3 -, 4-メチルフェニル、2-, 3-, 4-メトキシフ ェニル、1ーナフチル、2ーナフチルなど)、トリアル キルシリル (例、tert-ブチルジメチルシリル、ト リイソプロピルシリル)、アルキルジアリールシリル (例、tert-ブチルジフェニルシリル)]、置換さ れていてもよいアリール(例、フェニル、2-,3-. 4-クロロフェニル、2-、3-、4-メチルフェニ ル、2-, 3-, 4-メトキシフェニル、1-または2 ーナフチルなど)、置換されていてもよいヘテロアリー ル(例、ピリジンー2ーイル、ピリジンー3ーイル、ピ リジンー4ーイル、ピリミジンー2ーイル、ピリミジン -4-イル、ピリミジン-5-イル、イソオキサゾール -3-イル、イソオキサゾール-5-イル、ピロールー 2-イル、ピラゾールー3-イル、フラン-2-イル、 フラン-3-イル、チオフェン-2-イル、チオフェン -3-イル、イミダゾール-2-イル、オキサゾール-2-イル、、チアゾール-2-イルなど) などが挙げら

ns.

【0011】R<sup>1</sup>およびR<sup>2</sup>で示される置換されていてもよいシクロアルキルのシクロアルキルとしては、例えば、炭素数3~8個、好ましくは3~6個を有するシクロアルキルが挙げられる。具体的には、シクロプロピル、シクロペンチル、シクロヘキシルなどが挙げられる。該置換されていてもよいシクロアルキルの置換基としては、前記R<sup>1</sup>およびR<sup>2</sup>で示される置換されていてもよいアルキルの置換基として例示したものと同様のものが挙げられる。

【0012】 $R^1$ ,  $R^2$ で示される置換されていてもよいアルケニルのアルケニルとしては、炭素数 $2\sim7$ のアルケニル、例えば、ビニル、1-, 2-プロペニル、1-, 2-, 3-ブテニル、1-, 2-, 3-, 4-ペンテニル、1-, 2-, 3-, 4-ペンデニル、1-, 2-, 3-, 4-0、5-0キセニルなどが挙げられる。該置換されていてもよいアルケニルの置換基としては、前記 $R^1$ および $R^2$ で示される置換されていてもよいアルキルの置換基として例示したものと同様のものが挙げられる。

【0013】R1, R2で示される置換されていてもよい シクロアルケニルのシクロアルケニルとしては、炭素数 3~7のシクロアルケニル、例えば、シクロペンテニ ル、シクロヘキセニルなどが挙げられる。該置換されて いてもよいシクロアルケニルの置換基としては、前記R ¹およびR²で示される置換されていてもよいアルキルの 置換基として例示したものと同様のものが挙げられる。 -【0014】R!およびR2で示される置換されていても よいアリールのアリールとしては、炭素数6~14個の アリール、例えば、フェニル、1-ナフチル、2-ナフ チルなどが挙げられる、該置換されていてもよいアリー ルの置換基としては、例えば、低級アルキル(例、メチ ル、エチル、プロピル、ブチルなど)、シクロアルキル (例、シクロプロピル、シクロペンチル、シクロヘキシ ルなど)、ハロゲン化低級アルキル(例、トリフルオロ メチル、トリクロロメチル、ジフルオロメチル、クロロ メチル、2ープロモエチル、1,2ージクロロプロピル など)、アルコキシ低級アルキル(例、メトキシメチ ル、メトキシエチル、エトキシメチル、エトキシエチル など)、アリールオキシアルキル(例、フェノキシメチ ル、2-, 3-, 4-メチルフェノキシメチル、2-, 3-, 4-クロロフェノキシメチル、2-, 3-, 4-メトキシフェノキシメチル、2,3-、2,4-、2, 5-、2、6-ジメチルフェノキシメチルなど)、ハロ ゲン原子 (例、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ 素原子)、ニトロ、シアノ、低級アルキルチオ(例、メ チルチオ、エチルチオ、プロピルチオなど)、-OR15 (式中、R15は、前記と同意義)、フェニル、フェニル (低級) アルキル (例、ベンジル、フェネチルなど) な どが挙げられる。これら置換基は、該アリールの置換可 能ないずれの位置に置換されていてもよく、その数は1

~4個である。

【0015】R1およびR2で示される置換されていても よいヘテロアリールのヘテロアリールとしては、例え ば、窒素原子、硫黄原子および酸素原子から選ばれる1 ~4個のヘテロ原子を環内に含有する5~7員ヘテロ環 式基、具体的には、ピリジル (例、ピリジン-2-イ ル、ピリジン-3-イル、ピリジン-4-イル)、ピリ ミジニル (例、ピリミジン-2-イル、ピリミジン-4 -イル、ピリミジン-5-イル)、イソオキサゾリル (例、イソオキサゾール-3-イル、イソオキサゾール -4-イル、イソオキサゾール-5-イルなど)、チア ジアゾリル (例、1.3.4-チアジアゾール-2-イ ル、1,2,3-チアジアゾール-4-イルなど)、ピリ ダジニル (例、ピリダジン-3-イル、ピリダジン-4 ーイルなど)、ピロリル(例、ピロールー1ーイル、ピ ロールー2ーイルなど)、ピラゾリル(例、ピラゾール・ -1-イル、ピラゾール-3-イルなど)、フリル (例、フラン-2-イル、フラン-3-イル)、チエニ ル (例、チオフェンー2-イル、チオフェン-3-イ ル)、イミダゾリル(例、イミダゾール-1-イル、イ ミダゾールー2ーイルなど)、オキサゾリル(例、オキ サゾール-2-イル、オキサゾール-4-イル、オキサ ゾールー5ーイルなど)、チアゾリル(例、チアゾール -2-イル、チアゾール-4-イル、チアゾール-5-イルなど)、オキサジアゾリル(例、1,3,4-オキサ ジアゾールー2ーイル、1.2.4ーオキサジアゾールー 5-イルなど)、ピラジニル(例、ピラジン-2-イル など)、キノリル(例、キノリン-2-イルなど)また はインドリル(例、インドリンー1ーイル、インドリン -2-イルなど)などが挙げられる。これらヘテロ環式 基は、結合手を可能ないずれの位置に有していてもよ

【0016】該置換されていてもよいヘテロアリールの 置換基としては、前記R<sup>1</sup> およびR<sup>2</sup> で示される置換さ れていてもよいアリールの置換基として例示したものと 同様のものが挙げられる。これら置換基は、該ヘテロ環 式基の置換可能ないずれの位置に置換されていてもよ く、その数は1~3個である。

【0017】R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>で示される置換されていてもよいアルコキシカルボニル中のアルキルとしては、前記R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>で示される置換されていてもよいアルキルのアルキルとして例示したものと同様のものが挙げられる。該置換されていてもよいアルコキシカルボニルの置換基としては、前記R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>で示される置換されていてもよいアルキルの置換基として例示したものと同様のものが挙げられる。

【0018】R!、R2で示される置換されていてもよいカルバモイルの置換基としては、前記R1、R2で示される置換されていてもよいアルキルのアルキルとして例示したものと同様のものが挙げられる。

【0019】R<sup>9</sup>で示される有機残基としては、例えば 置換されていてもよいアルキル、置換されていてもよい シクロアルキル、置換されていてもよいアリール、置換 されていてもよいヘテロアリール、置換されていてもよ いアルコキシカルボニル、置換されていてもよいカルバ モイルなどが挙げられる。これら各基としては、前記R 1、R<sup>2</sup>で示される各基において例示した基と同様の基が 挙げられる

【0020】R<sup>10</sup>で示されるオキシムの保護基としては、例えばメチル、ベンジル、トリチル、tertーブチルジメチルシリル、トリイソプロピルシリル、tertーブチルジフェニルシリル等が挙げられる。

【0021】またR<sup>1</sup>およびR<sup>2</sup>が一緒になって不斉中心を有する置換された環式ケトンを形成している場合の環式ケトンとしては、例えば、シクロペンタノン、シクロペナナノン、テトラヒドロピラノン、シクロペンテノン、シクロペキセノン、ジヒドロピラノン等が例示される。

【0022】該置換されている環式ケトンの置換基とし ては、低級アルキル(例、メチル、エチル、プロピル、 イソプロピル、ブチル、イソブチル、sec-ブチル、 tert-ブチルなど)、低級アルケニル(例、ビニ ル、1-, 2-プロペニル、1-, 2-, 3-ブテニル など)、ハロゲン化低級アルキル(例、クロロメチル、 2-クロロエチル、プロモメチル、2-プロモエチル、 フルオロメチル、2-フルオロエチル、ジクロロメチ ル、ジブロモメチル、ジフルオロメチル、トリクロロメ チル、トリブロモメチル、トリフルオロメチルなど)、 置換されていてもよいアラルキル (例、ベンジル、o ー, mー, pーメチルベンジル、oー, mー, pークロ ロベンジル、oー、mー、pーメトキシベンジル、αー ナフチルメチル、β-ナフチルメチルなど)、アルコキ シ低級アルキル基(例、メトキシメチル、1-,2-メ トキシエチル、エトキシメチルなど)、アリールオキシ 低級アルキル基(例、フェノキシメチルなど)、置換さ れていてもよいアリール基(例、フェニル、αーナフチ  $\nu$ 、 $\beta$ -ナフチル、及び $\sigma$ -, m-, p-メチルフェニ ル、oー、mー、pーメトキシフェニル、oー、mー、 p-クロロフェニルなど) などが挙げられる。これら置 換基は該環式ケトンの置換可能ないずれの位置に結合し ていてもよく、好ましくは1~3個である。また、隣接 する2つの置換基が一緒になってシクロペンタン環、シ クロペンテン環、シクロヘキセン環、ベンゼン環等を形 成していてもよい。

【0023】上記一般式(I)で表わされる化合物の具体例としては、アセトフェノン、プロピオフェノン、ブロピオフェノン、ブラロフェノン、2 ークロロアセトフェノン、フェナシルクロライド、ベンジルフェニル ケトン、2ーヘナタノン、tertーブチル メチル ケトン、1ーインダノ

ン、1-テトラロン、2-アセチルビリジン、3-アセチルビリジン、4-アセチルビリジン、ベンジル 2-ピリジル ケトン、ベンジル 3-ピリジル ケトン、 ベンジル 4-ピリジル ケトン、ベンジル 2-チア ゾリル ケトン等が挙げられる。

【0024】本発明の光学活性アルコールの製造方法において不斉源となるキラルなβ-アミノアルコール体は、一般式(II):

【化20】

(式中、R³はアルキル、シクロアルキル、置換されていてもよいアリール; R⁴およびR⁵は同一または異なって水素原子、アルキル、シクロアルキル、置換されていてもよいアリール; R⁶は水素原子、アルキル、シクロアルキルを示す。また、R³とR⁴、R⁵またはR⁶との間で環状構造を形成していてもよい。\*は不斉炭素を示す。)で表される。

【0025】R3で示されるアルキルとしては、例え ば、炭素数1~8個、好ましくは1~6個のアルキル、 具体的には、メチル、エチル、プロピル、イソプロピ ル、ブチル、イソブチル、sec-ブチル、tert-ブチル、ペンチル、ヘキシルなどが挙げられる。R3で 示されるシクロアルキルとしては、例えば、炭素数3~ 8個、好ましくは3~6個を有するシクロアルキル、具 体的には、シクロプロピル、シクロペンチル、シクロヘ キシルが挙げられる。R3で示される置換されていても よいアリールとしては、ハロゲン原子、アルキルおよび アルコキシからなる群から選択される1~3個の置換基 で置換されていてもよい炭素数6~10個のアリール、 具体的には、フェニル、αーナフチル、βーナフチル、 oー, mー, pーメチルフェニル、oー, mー, pーメ トキシフェニル、o-, m-, p-クロロフェニルなど が挙げられる。

【0026】R⁴およびR⁵で示されるアルキル、シクロアルキルおよび置換されていてもよいアリールとしては、それぞれ上記R³で示される各基として例示した基と同様のものが挙げられる。

【0027】R<sup>6</sup>で示されるアルキルおよびシクロアルキルとしては、それぞれ上記R<sup>3</sup>で示される各基として例示した基と同様のものが挙げられる。

【0028】R³と、R⁴、R⁵またはR⁶との間で環状構造を形成している場合、形成し得る環としては、例えば、シクロペンタン、ピナン、ボルナン、ノルボルナンやピロリジン、ピペリジンなどが挙げられる。

【0029】かかる式(II)で表わされるβ-アミノ アルコール体の具体例としては、式(VII)および式 (VIII):

で示される(1S, 2S, 3R, 5S) -3-アミノー 2-ヒドロキシピナンおよび(1R, 2R, 3S, 5R) -3-アミノー2-ヒドロキシピナン; -般式(IX):

【化22】

(式中、 $R^{14}$ は置換されていてもよいアリール:\*は不 斉炭素を示す。)で表わされる $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジ置換-2-ピロリジンメタノール類(例えば、(R)- $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジフェニル-2-ピロリジンメタノール、(S)- $\alpha$ ,  $\alpha$ -ジフェニル-2-ピロリジンメタノールなど);(S)-2-アミノー3-メチル1、1-ジフェニルブタノール、(1R, 2S)-2-アミノー1, 2-ジフェニル エタノール、(1S, 2R)-2-アミノー1, 2-ジフェニル フェニルエタノールなどが挙げられる。このうち式(VII)、(VIII)、および一般式(IX)で表される化合物が好ましい。

【0030】一般式(IX)中、 $R^{14}$ で示される置換されてもよいアリールとしては、前記 $R^1$ 、 $R^2$ で示される置換されてもよいアリールとして例示した基と同様の基が挙げられる。 $R^{14}$ は好ましくはフェニルである。

【 0 0 3 1 】また、反応に用いるトリアルコキシボランは、一般式( I I I ): 【 化 2 3 】

(式中、R7はアルキルを示す)で示される。

【0032】R<sup>7</sup>で示されるアルキルとしては、例えば、炭素数1~6個、好ましくは1~4個の直鎖または分枝アルキル、具体的には、メチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチルなどが挙げられる。このうちメチルが好ましい。

【0033】還元反応に用いるハイドロボランとしては、例えばジボラン、ボランーテトラヒドロフラン錯体、ボランージメチルスルフィド錯体、ボランー1.4ーオキサチアン錯体、ボランージメチルアニリン錯体、ボランージエチルアニリン錯体、ボランー4ーフェニルモルホリン錯体、カテコールボランなどが挙げられる。また、これらを複数組み合わせて用いてもよい。このうち、ボランーテトラヒドロフラン錯体、ボランージメチ

ルスルフィド錯体、ボランージエチルアニリン錯体が好ましい。

【0034】本発明の光学活性アルコールの製造法は、通常、不斉源となる一般式(II)で表されるβーアミノアルコール体の溶液に、一般式(III)で表されるトリアルコキシボランを加え、0.1~24時間、好ましくは0.1~5時間室温~溶媒還流温度で撹拌した後、ハイドロボランを加え、ついで原料の一般式(I)で示される化合物をそのままか、あるいは溶液にして通常0.5~24時間、好ましくは1~5時間に亘って適当な温度で滴下した後、適当な温度で撹拌することにより行われる。また、反応の途中でハイドロボランを追加してもよい。

【0035】 -般式 (II) で示される $\beta$ -アミノアルコール体の使用量は、原料の一般式 (I) で表わされる化合物に対して $0.005\sim2.0$ 当量、好ましくは $0.01\sim1.5$ 当量である。また、一般式 (III) で表されるトリアルコキシボランの使用量は、一般式 (II) で示される $\beta$ -アミノアルコール体に対して $1.0\sim5.0$ 当量、好ましくは $1.0\sim2.0$ 当量である。ハイドロボランは、原料の一般式 (I) で表わされる化合物の還元部位の数によって異なるが、一般式 (I) で表される化合物に対して、通常 $0.4\sim15.0$ 当量、好ましくは $0.5\sim12.0$ 当量用いる。

【0036】反応溶媒としては、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、1、4ージオキサン、1、2ージメトキシエタン等のエーテル系溶媒:トルエン、ベンゼン、キシレン、クロロベンゼン等の芳香族系溶媒:ジクロロメタン、クロロホルム、1、2ージクロロエタン等のハロゲン系溶媒あるいはこれらの混合溶媒等が挙げられる。このうち、テトラヒドロフラン、トルエン、ジクロロメタン、クロロホルムが好ましい。

【0037】反応温度は、用いる原料、反応溶媒や不斉源により異なるが、-78℃~溶媒の還流温度、好ましくは-20℃~溶媒の還流温度の範囲である。

【0038】上記反応により得られた目的の一般式(IV):

【化24】

(式中、R¹ およびR² は、それぞれ、R¹ およびR² と同一の有機残基であるか、もしくはR¹ およびR² が還元された基を示す。また、R¹ とR² の間で環状構造を形成していてもよい。\*は前記と同意義)で表わされる光学活性アルコール化合物は、反応終了後、塩酸等の鉱酸を加え還元剤を失活させた後、化合物(IV)が塩基性である場合は必要に応じて水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等のアルカリ水酸化物、あるいは、炭酸ナト

リウム、炭酸カリウム等のアルカリ炭酸塩を加えアルカリ性としたのち、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、トルエン、ジクロロメタン等の有機溶媒を単独かあるいは混合して抽出することにより単離することができる。さらに所望によりカラムクロマトグラフィー、蒸留等の通常の方法により目的物を精製してもよい。また、水層を水酸化ナトリウム等でアルカリ性とした後、有機溶媒で抽出することにより不斉源の一般式(II)で表わされるβ-アミノアルコール体を回収することもできる

【0039】一般式(IV)で表わされる化合物中、R 1' およびR2' は、それぞれ一般式(I)で表わされる 化合物中のR1およびR2と同一のものであるか、もしく はR1、R2が本発明方法により還元され得る基である場 合は、それらが還元した基を含むものである。例えば、 R1およびR2で示される有機残基の前記具体例に対応す るR1'およびR2'としては、置換されていてもよいア ルキル、置換されていてもよいシクロアルキル、置換さ れていてもよいアルケニル、置換されていてもよいシク ロアルケニル、置換されていてもよいアリール、置換さ れていてもよいヘテロアリール、置換されていてもよい アルコキシカルボニル、置換されていてもよいカルバモ イル、-C(R9)=N~OR10(R9、R10は前記と同 意義) もしくは、ヒドロキシメチル (置換されていても よいアルコキシカルボニルの還元物)、アミノメチル (置換されていてもよいカルバモイルの還元物)、-C (R<sup>9</sup>')-NH,(-C(R<sup>9</sup>)=N~OR!<sup>1</sup>の還元 物; R9'はR9と同一のものであるか、もしくはR9が 還元した基)が挙げられる。

【0040】また、-般式(I)で表わされる化合物において $R^1$ 、 $R^2$ のどちらか一方が-C( $R^9$ ) =  $N\sim$ O  $R^{10}$ で表わされる基である場合、-般式(I)で表わされる化合物は、好ましくは一般式(I):

(式中、R<sup>8</sup>、R<sup>9</sup>は有機残基を示す。また、R<sup>8</sup>、R<sup>9</sup>の間で環状構造を形成していてもよい; R<sup>10</sup>はオキシムの保護基; 波線(~)はE体、Z体またはこれらの混合物のいずれかの配置を示す。)で表されるαーオキソケトオキシム誘導体である。

【0041】R®で示される有機残基としては、前記R®で示される有機残基として例示したものと同様のものが挙げられる。

【0042】R<sup>8</sup>は、好ましくは、メチル、エチル、プロビル、イソプロビル、テトラデシル、ペンタデシル、

ヘキサデシル、シクロプロピル、シクロヘキシル、置換 されていてもよいベンジル、置換されていてもよいフェ ニル、置換されていてもよい2-ピリジル、置換されて いてもよい3ーピリジルまたは置換されていてもよい4. ーピリジルである。R<sup>9</sup>は、好ましくは、メチル、エチ ル、プロピル、イソプロピル、シクロプロピル、シクロ ヘキシル、置換されていてもよいベンジル、置換されて いてもよいフェニル、メトキシカルボニル、エトキシカ ルボニル、tert-ブトキシカルボニルまたは-CH , OR<sup>11</sup> (R<sup>11</sup>は水酸基の保護基;例、ベンジル、te ァセーブチルジメチルシリル、トリイソプロピルシリ ル、tert-ブチルジフェニルシリルなど)である。 【0043】R®とR®の間で環状構造を形成している場 合としては、R®およびR®が一緒になって形成される環 式ケトン(例、シクロペンタノン、シクロヘキサノン、 1-テトラロン、2-テトラロン、1-インダノン、2 -インダノンなど)のα位に、保護基が置換したオキシ イミノ基を有する構造を形成していることを意味する。 また、これらのアルキル部分およびアリール部分は置換 されていてもよく、置換基としては、それぞれ、前記R 1およびR2で示される置換アルキルおよび置換アリール の置換基として例示したものと同様のものが挙げられ る。これら置換基は、置換可能ないずれの位置に置換さ れていてもよく、その数は1~4個である。

【0044】上記一般式(I')で表されるαーオキソ ケトオキシム誘導体の具体例としては、3-トリチルオ キシイミノー2ーブタノン、1-フェニルー1ートリチ ルオキシイミノー2-プロパノン、2-トリチルオキシ イミノプロピオフェノン、2-フェニル-2-トリチル オキシイミノアセトフェノン、2-トリチルオキシイミ ノー2-フェニルアセトフェノン、2-ベンジルオキシ イミノー2ーフェニルアセトフェノン、2ートリチルオー キシイミノー1ーテトラロン、2ートリチルオキシイミ ノー1ーインダノン、1ートリチルオキシイミノー2ー テトラロン、1ートリチルオキシイミノー2ーインダノ ン、3-オキソー2-トリチルオキシイミノオクタデカ ン酸 メチル、3-オキソー2-トリチルオキシイミノ オクタデカン酸 エチル、3ーオキソー2ートリチルオ キシイミノオクタデカン酸 tert-ブチル、1-(tert-ブチルジメチルシロキシ)-3-オキソー 2-トリチルオキシイミノオクタデカン、1-(ter t-ブチルジフェニルシロキシ)-3-オキソ-2-ト リチルオキシイミノオクタデカン等が挙げられる。この うち、3-トリチルオキシイミノ-2-ブタノン、1-フェニルー1ートリチルオキシイミノー2ープロパノ ン、2-トリチルオキシイミノプロピオフェノン、2-フェニルー2ートリチルオキシイミノアセトフェノン、 2-ベンジルオキシイミノ-2-フェニルアセトフェノ ン、2-トリチルオキシイミノ-1-テトラロン、2-. トリチルオキシイミノー1-インダノン、1-トリチル

オキシイミノー2ーテトラロンまたは1ートリチルオキ シイミノー2ーインダノンが好ましい。

【0045】一般式(I')で表される $\alpha$ ーオキソケトオキシム誘導体は後記参考例 $1\sim7$ に示す方法、あるいはそれに準ずる方法で製造することができる。

【0046】一般式(I')で表わされる化合物も上記と同様の方法により還元することができるが、好ましくは、用いるハイドロボランは一般式(I')で表わされる化合物に対して1.5~15.0当量、好ましくは2.0~12.0当量用いる。

【0047】一般式(I')で表される化合物の還元に より得られた一般式(IV'): 【化26】

(式中、R8! およびR9'は、それぞれ、R8およびR9 と同一の有機残基であるか、もしくはR8およびR9が還 元された基を示す。また、R8'とR9'の間で環状構造 を形成していてもよい。\*は不斉炭素を示す。)で表わ される化合物は、反応終了後、塩酸等の鉱酸を加え還元 剤を失活させ、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の アルカリ水酸化物、あるいは、炭酸ナトリウム、炭酸カ リウム等のアルカリ炭酸塩を加えアルカリ性とした後、 必要であれば無水酢酸等の酸無水物やアセチルクロライ ド、ベンゾイルクロライド等のアシル化剤、あるいは、 クロロ炭酸メチル、クロロ炭酸エチル、クロロ炭酸ベン ジル、ジーtert-ブチルジカーボネート等のカーボ ネート誘導体を加えてアミノ基をアシル化またはカーボ ネート化した後、ジエチルエーテル、テトラヒドロフラ ン、トルエン、ジクロロメタン等の有機溶媒を単独かあ るいは混合して抽出することにより単離することができ る。さらに所望によりカラムクロマトグラフィー、蒸留 等の通常の方法により目的物を精製してもよい。

【0048】一般式(IV')で表わされる化合物中、R®'およびR®'で示される有機残基は、それぞれ一般式(I')で表わされる化合物中のR®およびR®と同一のものであるか、もしくはR®、R®が本発明方法により還元され得る基である場合は、それらが還元した基を含むものである。

【0049】本発明の製造法において、一般式(V): 【化27】

[式中、 $R^{12}$ はアルコキシカルボニル(例、メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、tert-ブトキシカルボニルなど)または $-CH_2OR^{10}$ ( $R^{10}$ は前記と同意義)を示す。]で表される化合物を原料として用いることにより、-般式(VI): 【化28】

[式中、R<sup>13</sup>は水素原子または水酸基の保護基(例、メチル、ベンジル、トリチル、tert-ブチルジメチルシリル、トリイソプロビルシリル、tert-ブチルジフェニルシリルなど)を示す。]で表されるジヒドロスフィンゴシンおよびその誘導体を製造することができる

【0050】ここで、一般式(V)で表わされる化合物は新規化合物であり、本発明に包含される。これらの化合物は実施例36~実施例38に記載の方法、あるいはそれに準ずる方法で製造することができる。

【0051】以上のようにして得られる一般式(IV)、(IV')、(VI)で表わされる光学活性β-アミノアルコールおよびその誘導体は、高い不斉収率で得られるため、医薬品及び農薬等として、あるいはそれらの合成中間体として用いることができる。

# [0052]

【実施例】以下、実施例により本発明をさらに詳しく説明するが、本発明はこれらの実施例によりなんら限定されるものではない。実施例中に記載した $^1$  H-NMR(CDC  $^1$  g) 値は、 $^2$  70 MHzで測定し、 $^1$  gクロロホルム中、テトラメチルシランを内部標準として $^3$  値(ppm)で表した。結合定数( $^1$  J) はHzで標記した。データ中、 $^1$  は一重線、 $^1$  は四重線、 $^1$  は多重線を意味する。

#### 【0053】実施例1

(1S, 2S, 3R, 5S) - 3-アミノ-2-ヒドロ キシピナンを用いたアセトフェノンの還元

窒素雰囲気下、(1S, 2S, 3R, 5S) - 3-アミノ-2-ヒドロキシピナン(V)(桝井らTetrahedron, 51, 8363 (1995)) 85mg (0.5mmol)をテトラヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキシボラン(和光純薬製)62mg (0.6mmol)を加え室温で1時間撹拌した後氷冷し、ボランージメチルスルフィド錯体(10M)0.5ml(5mmol)を加え、ここにアセトフェノン601mg(5mmol)の5mlテトラヒドロフラン溶液を0~5℃で1時間に亘って滴下した。0~5℃で0.5時間撹拌した後、2N塩酸を加えジエチルエーテルで抽出、水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒留去して粗製

の目的物を得、さらにシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、光学活性2-フェネチルアルコール570mg(93%)を得た。得られた化合物の異性体生成比はキラルなカラムを用いるHPLC分析により決定し、R体:S体=2.5:97.5であった。

【0054】実施例2

(S)  $-\alpha$ ,  $\alpha$  - ジフェニルー 2 - ピロリジンメタノールを用いたアセトフェノンの還元 -1

窒素雰囲気下、(S) -α, α-ジフェニル-2-ピロ リジンメタノール (Coreyら, J. Org. Chem., 53, 2861. (1988)) 1 2 7 mg (O. 5 mm o l) をテトラヒド ロフラン5m1に溶解し、トリメトキシボラン62mg (0.6 mmo1)を加え室温で1時間撹拌した後氷冷 し、ボランージメチルスルフィド錯体(10M)0.5 ml(5mmol)を加え、ここにアセトフェノン60 1mg(5mmo1)の5mlテトラヒドロフラン溶液 を25~30℃で1時間に亘って滴下した。25~30 ℃で10分間撹拌した後、2N塩酸を加えジエチルエー テルで抽出、水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネ シウムで乾燥し、溶媒留去して粗製の目的物を得、さら にシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、光学 活性2-フェネチルアルコール565mg(93%)を 得た。得られた化合物の異性体生成比はキラルなカラム を用いるHPLC分析により決定し、R体:S体=9 9:1であった。

#### 【0055】実施例3

(S)  $-\alpha$ ,  $\alpha$  - ジフェニル -2 - ピロリジンメタノールを用いたアセトフェノンの還元 -2

滴下温度及び反応温度を0~5℃で行なう以外は、実施例2と同様の方法で行ない光学活性2-フェネチルアルコール565mg(93%)を得た。得られた化合物の異性体生成比はR体:S体=99:1であった。

#### 【0056】実施例4

(S)  $-\alpha$ ,  $\alpha$  - ジフェニル -2 - ピロリジンメタノールを用いたアセトフェノンの還元 -3

トリエトキシボラン88mg(0.6mmol)を用いる以外は、実施例2と同様の方法で行ない光学活性2ーフェネチルアルコール565mg(93%)を得た。得られた化合物の異性体生成比はR体:S体=99:1であった。

#### 【0057】実施例5

(S)  $-\alpha$ ,  $\alpha$  - ジフェニル -2 - ピロリジンメタノールを用いた 2 - ヘプタノンの還元

窒素雰囲気下、(S)  $-\alpha$ ,  $\alpha-i$ フェニル-2-iロリジンメタノール127mg(0.5mmo1)をテトラヒドロフラン5m1に溶解し、トリメトキシボラン62mg(0.6mmo1)を加え室温で1時間撹拌した後氷冷し、ボラン-iジメチルスルフィド錯体(10M)0.5m1(5mmo1)を加え、ここに $2-\infty$ フタノン571mg(5mmo1)の5m1テトラヒドロフ

ラン溶液を0~5℃で1時間に亘って滴下した。0~5 ℃で10分間撹拌した後、2N塩酸を加えジエチルエー テルで抽出、水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネ シウムで乾燥し、溶媒留去して粗製の2-ヘプタノール を得た。得られた粗製物をテトラヒドロフラン30ml に溶解し、p-ニトロベンゾイルクロライド1.86g (10mmol)とピリジンO. 79g(10mmo 1)を加え、室温で24時間撹拌した。水、濃アンモニ ア水を加えジエチルエーテルで抽出、1 N塩酸、水、飽 和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、溶 媒留去して得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグ ラフィーで精製し、光学活性2-ヘプタノール p-二 トロベンゾイルエステル1.22g(92%)を得た。 得られた化合物の異性体生成比はキラルなカラムを用い るHPLC分析により決定し、R体: S体=85:15 であった。

# 【0058】実施例6

(S) -α, α-ジフェニル-2-ピロリジンメタノールを用いた2-アセチルピリジンの還元

窒素雰囲気下、 $(S)-\alpha$ ,  $\alpha-ジフェニル-2-ピロ$ リジンメタノール1. 27g (5mmol)をテトラヒ ドロフラン5mlに溶解し、トリメトキシボラン623 mg(6mmol)を加え室温で1時間撹拌した後氷冷 し、ボランージメチルスルフィド錯体(10M)1.5 m1(15mmo1)を加え、ここに2-アセチルピリ ジン606mg(5mmo1)の5m1テトラヒドロフ・ ラン溶液を0~5℃で1時間に亘って滴下した。0~5 ℃で30分間撹拌した後、2N塩酸を加え室温で15時 間撹拌した後、水酸化ナトリウムを加えアルカリ性と し、ジクロロメタンで抽出した。無水硫酸マグネシウム で乾燥し、溶媒留去して粗製物を得た。得られた粗製物 をテトラヒドロフラン50mlに溶解し、ベンゾイルク ロライド4.22g(30mmo1)とトリエチルアミ ン3.04g(30mmo1)を加え、室温で24時間 撹拌した。水、濃アンモニア水を加えジエチルエーテル で抽出、水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウ ムで乾燥し、溶媒留去して得られた残さをシリカゲルカ ラムクロマトグラフィーで精製し、光学活性1-(2-ピリジル) エタノール ベンゾイルエステル1.06g (93%)を得た。得られた化合物の異性体生成比はキ ラルなカラムを用いるHPLC分析により決定し、R 体: S体=99:1であった。

#### 【0059】実施例7

(S) -α, α-ジフェニル-2-ピロリジンメタノールを用いた3-アセチルピリジンの還元

1.5ml(15mmol)を加え、ここに3-アセチルピリジン606mg(5mmol)の5mlテトラヒドロフラン溶液を0~5℃で1時間に亘って滴下した。0~5℃で30分間撹拌した後、2N塩酸を加え室温で15時間撹拌した後、水酸化ナトリウムを加えアルカリ性とし、ジクロロメタンで抽出し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒留去して粗製物を得た。得られた粗製物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、光学活性1-(3-ピリジル)エタノール575mg(93%)を得た。得られた化合物の異性体生成比はキラルなカラムを用いるHPLC分析により決定し、R体:S体=99.5:0.5であった。

#### 【0060】実施例8

(S)  $-\alpha$ ,  $\alpha$  - ジフェニル -2 - ピロリジンメタノールを用いた 4 - アセチルピリジンの還元

素雰囲気下、 $(S) - \alpha$ ,  $\alpha - ジフェニル - 2 - ピロリ$ ジンメタノール127mg(0.5mmol)をテトラ ヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキシボラン62 mg(0.6mmol)を加え室温で1時間撹拌した後 氷冷し、ボランージメチルスルフィド錯体 (10M) 1.5ml(15mmol)を加え、ここに4-アセチ ルピリジン606mg (5mmol)の5mlテトラヒ ドロフラン溶液を0~5℃で1時間に亘って滴下した。 0~5℃で30分間撹拌した後、2N塩酸を加え室温で 2時間撹拌した後、水酸化ナトリウムを加えアルカリ性 とし、ジクロロメタンで抽出し、無水硫酸マグネシウム で乾燥後、溶媒留去して粗製物を得た。得られた粗製物 をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、光学 活性1-(3-ピリジル)エタノール585mg(95 %)を得た。得られた化合物の異性体生成比はベンジル エーテルとした後、キラルなカラムを用いるHPLC分 析により決定し、R体: S体=99.5:0.5であっ た。

#### 【0061】実施例9

(S)-α, α-ジフェニル-2-ピロリジンメタノー ルを用いたベンジル2ーチアゾリイル ケトンの還元 窒素雰囲気下、 $(S) - \alpha$ ,  $\alpha - ジフェニル - 2 - ピロ$ リジンメタノール507mg(2mmol)をテトラヒ ドロフラン5m1に溶解し、トリメトキシボラン249 mg(2.4mmol)を加え室温で1時間撹拌した後 氷冷し、ボランージメチルスルフィド錯体(10M) 0.6ml(6mmol)を加え、ここにベンジル 2 』 ーチアゾリル ケトン406mg (2mmol)の5m 1テトラヒドロフラン溶液を25~30℃で1時間に亘 って滴下した。25~30℃で30分間撹拌した後、2 N塩酸を加え室温で15時間撹拌した後、水酸化ナトリ ウムを加えアルカリ性とし、ジエチルエーテルで抽出 し、水、飽和食塩水で洗浄、無水硫酸マグネシウムで乾 燥後、溶媒留去して粗製物を得た。得られた粗製物をシ リカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、光学活性

2-フェニル-1-(2-チアゾリル)エタノール400 mg (98%) を得た。得られた化合物の異性体生成比はキラルなカラムを用いるHPLC分析により決定し、R体: S体=96.5:3.5であった。

【0062】参考例1.

3-トリチルオキシイミノー2ーブタノンの合成2、3ーブタジオンモノオキシム2.02g(20mmol)をN、Nージメチルホルムアミド30mlに溶解し、炭酸カリウム3.32g(24mmol)、塩化トリチル5.58g(20mmol)を加え室温で20時間撹拌した。水を加えジエチルエーテルで抽出し、水、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し溶媒留去した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(nーヘキサン/酢酸エチル)で精製し、3ートリチルオキシイミノー2ーブタノン4.78g(70%)を白色結晶として得た。融点、113~1

# 【0063】参考例2

14℃

1-フェニル-1-トリチルオキシイミノ-2-プロパ ノンの合成

(1) ベンジル メチル ケトン13.42g(0.1 mol)をエタノール100mlに溶解し、氷浴で冷却した。ここに、ナトリウム2.76g(0.12mol)とエタノール100mlから調製したナトリウムエトキシドを滴下し氷冷下で1時間撹拌した。エタノールを減圧留去した後、水を加え、ジエチルエーテルで洗浄し、水層を濃塩酸で酸性として酢酸エチルで抽出した。水、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥、溶媒留去し、得られた残渣をジエチルエーテル/nーヘキサンで再結晶し、1-ヒドロキシイミノー1ーフェニルー2-プロパノン13.39g(82%)を淡黄色固体として得た。

# 融点 175~177℃

【0064】(2)1ーヒドロキシイミノー1ーフェニルー2ープロパノン5.0g(30.6mmol)をジクロロメタン100mlに溶解し、トリエチルアミン3.72g(30.6mmol)、塩化トリチル8.54g(36.8mmol)を加え室温で24時間撹拌した。水を加えジクロロメタンで抽出し、水、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し溶媒留去した。得られた残渣をnーヘキサン/酢酸エチルで再結晶し、1ーフェニルー1ートリチルオキシイミノー2ープロパノン10.27g(72%)を白色結晶として得た。

# 融点 126~127℃ 【0065】参考例3

2-トリチルオキシイミノプロピオフェノンの合成 2-ヒドロキシイミノプロピオフェノン9.79g(6 0mmol)をジクロロメタン100mlに溶解し、ト リエチルアミン7.28g(72mmol)、塩化トリ チル16.73g(60mmol)を加え室温で16時間撹拌した。水を加えジクロロメタンで抽出し、水、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し溶媒留去した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ジクロロメタン)で精製し、さらにnーヘキサン/酢酸エチルで再結晶し、2ートリチルオキシイミノプロピオフェノン19.40g(80%)を白色結晶として得た。

融点 149~150℃

【0066】参考例4

2-フェニルー2ートリチルオキシイミノアセトフェノンの合成

(1) ヒドロキシルアミン塩酸塩3.65g(52.5 mmol)、酢酸ナトリウム4.92g(60mmol)を水30mlに溶解し、ベンジル10.51g(50mmol)、メタノール200mlを加え室温で24時間撹拌した。メタノールを減圧留去した後、水を加え、酢酸エチルで抽出した。水、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥、溶媒留去し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ペキサン/酢酸エチル)で精製し、さらにジエチルエーテル/n-ペキサンで再結晶し、2-ヒドロキシイミノー2-フェニルアセトフェノン10.54g(94%)を白色結晶として得た。

# 融点 105~107℃

【0067】(2)2ーヒドロキシイミノー2ーフェニルアセトフェノン6.76g(30mmol)をジクロロメタン100mlに溶解し、トリエチルアミン3.64g(36mmol)、塩化トリチル8.36g(30mmol)を加え室温で24時間撹拌した。水を加えジクロロメタンで抽出し、飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し溶媒留去した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ジクロロメタン)で精製し、さらにnーヘキサン/酢酸エチルで再結晶して、2ーフェニルー2ートリチルオキシイミノアセトフェノン11.94g(85%)を白色結晶として得た。

# 融点 173~174℃

【0068】参考例5

2-ベンジルオキシイミノー2-フェニルアセトフェノンの合成

ベンジルオキシアミン塩酸塩9.58g(60mmo 1)、酢酸ナトリウム6.15g(75mmo1)を水20m1に溶解し、ベンジル10.51g(50mmo1)、メタノール200m1を加え室温で48時間撹拌した。水を加え、析出した結晶をろ取し酢酸エチルに溶解して1N塩酸、水、飽和食塩水で洗浄した。無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒留去し、得られた残渣をローヘキサン/酢酸エチルで再結晶して、2ーベンジルオキシイミノー2ーフェニルアセトフェノン14.58g

(92%)を白色結晶として得た。

融点 117~119℃

【0069】参考例6

2-トリチルオキシイミノ-1-テトラロンの合成

(1) 1-テトラロン14.62g(0.1mo1)をエタノール100m1に溶解し、亜硝酸ブチル14.03m1(0.12mo1)を加え水浴で冷却した。濃塩酸0.83m1(0.01mo1)を満下し0Cで24時間撹拌した。析出した固体をろ去し、ろ液を酢酸エチルで抽出して、水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥、溶媒留去した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル)で精製し、さらにn-ヘキサン/酢酸エチルで再結晶して、2-ヒドロキシイミノ-1-テトラロン5.68g(32%)を茶色固体として得た。

#### 融点 145~147℃

【0070】(2)2ーヒドロキシイミノー1ーテトラロン5.62g(32.1mmol)をジクロロメタン100mlに溶解し、トリエチルアミン3.90g(38.5mmol)、塩化トリチル8.94g(32.1mmol)を加え室温で6時間撹拌した。水を加えジクロロメタンで抽出し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後溶媒留去した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ジクロロメタン)で精製し、さらにnーへキサン/酢酸エチルで再結晶して、2ートリチルオキシイミノー1ーテトラロン10.89g(81%)を黄色結晶として得た。

#### 融点 163~165℃

# 【0071】参考例7

2-トリチルオキシイミノ-1-インダノンの合成

(1)  $1-4\nu$ ダノン13. 22g(0.1mol)をエタノール100mlに溶解し、亜硝酸ブチル14.03ml(0.12mol)を加え氷浴で冷却した。濃塩酸10ml(0.12mol)を滴下し0℃で2時間撹拌した。エタノールを減圧留去し、水を加え酢酸エチルで抽出、水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥、溶媒留去した。得られた残渣をn-ヘキサン/酢酸エチルで再結晶して、2-ヒドロキシイミノー1ーインダノン9.85g(61%)を淡黄色固体として得た。

#### 融点 218~220℃

【0072】(2)2-ヒドロキシイミノー1-インダノン9.67g(60mmol)をジクロロメタン10~0mlに溶解し、トリエチルアミン7.28g(72mmol)、塩化トリチル16.73g(60mmol)を加え室温で6時間撹拌した。水を加えジクロロメタンで抽出し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後溶媒留去した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ジクロロメタン)で精製し、さらにn-ヘキサン/酢酸エチルで再結晶して、2-トリチルオキシイミノー

1-インダノン20.50g(85%)を淡黄色結晶として得た。

#### 融点 215~217℃

【0073】実施例10

(1S, 2S, 3R, 5S) - 3-アミノ-2-ヒドロ キシピナンを用いた3-トリチルオキシイミノ-2-ブ タノンの還元

窒素雰囲気下、(1S, 2S, 3R, 5S)-3-アミ ノー2-ヒドロキシピナン(桝井ら, Tetrahedron, 51, 8363 (1995).) 85mg (O. 5mmol)をテトラ ヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキシボラン62 mg(O.6mmol)を加え室温で1時間撹拌した 後、ボランージメチルスルフィド錯体(10M)2ml (20mmol)を加え氷冷し、ここに3-トリチルオ キシイミノ-2-ブタノン1. 72g(5mmol)の 5mlテトラヒドロフラン溶液を0~5℃で1時間に亘 って滴下した。0~5℃で0.5時間撹拌した後、室温 で1時間撹拌、さらに18時間還流した。2N塩酸15 m1(30mmo1)中に反応液を加え室温で5時間撹 拌後、水酸化ナトリウム2. 4g(60mmol)を加 え反応液をアルカリ性とし、ジエチルエーテルで洗浄し た。水層にクロロ炭酸ベンジル3.41g(20mmo 1)を加え室温で20時間した後、ジグロロメタンで抽 出した。無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒留去して 得られた残渣を、シリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン/酢酸エチル)で精製し、3-(ベンジ ルオキシカルボニルアミノ)-2-ブタノール1.03 g(92%)を得た。得られた化合物をキラルなカラム を用いてHPLC分析した結果、アンチ体とシン体の生 成比は、アンチ体:シン体=83:17であり、アンチ 体の2S, 3R体が98%ee、シン体の2S, 3S体 が99%eeの光学純度でそれぞれ得られていることが 判明した。

アンチ体: <sup>1</sup>H - NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm: 1.11 (d, J = 6.7 Hz, 3H), 1.15 (d, J = 6.7 Hz, 3H), 2.18 (br, 1H), 3.74 (m, 1H), 3.88 (m, 1H), 4.94 (br, 1H), 5.10 (s, 2H), 7.35 (m, 5H)

シン体:  $^{1}H$  - NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm: 1.18 (d, J = 6.7H z, 3H), 1.20 (d, J = 6.1Hz, 3H), 1.88 (br, 1H), 3.70 (m, 2H), 4.94 (br, 1H), 5.10 (s, 2H), 7.35(m, 5 H)

#### 【0074】実施例11

(1R, 2R, 3S, 5R) - 3-アミノ-2-ヒドロ キシピナンを用いた3-トリチルオキシイミノ-2-ブ タノンの還元

(1S. 2S, 3R, 5S) - 3-アミノ-2-ヒドロキシピナンの代りに(1R, 2R, 3S, 5R) - 3-アミノ-2-ヒドロキシピナン85mg(0.5mmol)を用いる以外は、実施例10と同様の方法で行ない、3-(ベンジルオキシカルボニルアミノ) - 2-ブ

タノール1.01g(90%)を得た。得られた化合物をキラルなカラムを用いてHPLC分析した結果、アンチ体とシン体の生成比は、アンチ体:シン体=82:18であり、アンチ体の2R、3S体が98%ee、シン体の2R、3R体が99%eeの光学純度でそれぞれ得られていることが判明した。

#### 【0075】実施例12

(S)  $-\alpha$ ,  $\alpha$ -ジフェニルー2-ピロリジンメタノールを用いた3-トリチルオキシイミノー2-ブタノンの還元(1)

#### 【0076】実施例13

(S)  $-\alpha$ ,  $\alpha$ -ジフェニルー2ーピロリジンメタノールを用いた3ートリチルオキシイミノー2ーブタノンの 還元(2)

窒素雰囲気下、(S)  $-\alpha$ ,  $\alpha$  – ジフェニルー 2 – ピロ リジンメタノール127mg(O.5mmol)をテト ラヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキシボラン6. 2mg(0.6mmol)を加え室温で1時間撹拌した 後、ボラン-N、N-ジエチルアニリン錯体1.63g (10mmol)を加え、ここに3-トリチルオキシイ = 1 - 2 - 79 / 21. = 72 g (5 mmol) = 0.5 mlテトラヒドロフラン溶液を1時間に亘って滴下した。室 温で1時間撹拌した後、ボランージメチルスルフィド錯 体(10M)1ml(10mmol)を加え室温で1時。 間撹拌、さらに18時間還流した。2N塩酸15ml (30mmol)中に反応液を加え室温で5時間撹拌 後、水酸化ナトリウム2.4g(60mmol)を加え 反応液をアルカリ性とし、ジエチルエーテルで洗浄し た。水層にクロロ炭酸ベンジル3.41g(20mmo 1)を加え室温で20時間した後、ジクロロメタンで抽 出した。無水硫酸マグネシウムで乾燥後、溶媒留去して 得られた残渣を、シリカゲルカラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン/酢酸エチル)で精製し、3-(ベンジ ルオキシカルボニルアミノ)-2-ブタノール1.01 g(90%)を得た。得られた化合物をキラルなカラム を用いてHPLC分析した結果、アンチ体とシン体の生 成比は、アンチ体:シン体=89:11であり、アンチ 体の2R. 3S体が99%ee、シン体の2R. 3R体

が99%eeの光学純度でそれぞれ得られていることが判明した。

#### 【0077】実施例14

(1S, 2S, 3R, 5S) - 3 - 7ミノー 2 - ヒドロキンピナンを用いた 1 - 7ェニルー 1 -トリチルオキシイミノー 2 -プロパノンの還元

窒素雰囲気下、(1S, 2S, 3R, 5S)-3-アミ J-2-ヒドロキシピナン85mg(0.5mmol)をテトラヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキシボ ラン62mg(0.6mmol)を加え室温で1時間撹 拌した後、ボランージメチルスルフィド錯体(10M) 2m1(20mmo1)を加え氷冷し、ここに1-フェ ニル-1-トリチルオキシイミノ-2-プロパノン2. 03g(5mmol)の10mlテトラヒドロフラン溶 液を0~5℃で1時間に亘って滴下した。0~5℃で1 時間撹拌した後、室温で1時間撹拌、さらに40時間還 流した。2 N塩酸15 m1 (30 mmo1) 中に反応液 を加え室温で5時間撹拌後、水酸化ナトリウム2.4g (60mmol)を加え反応液をアルカリ性とし、塩化 ベンゾイル1. 41g(10mmol)を加え室温で 0.5時間撹拌し、メタノール15mlを加えさらに5 時間撹拌した。溶媒を減圧留去して得られた残渣に水を 加え、ジクロロメタンで抽出し、無水硫酸マグネシウム で乾燥後溶媒留去した。得られた残渣を、シリカゲルカ ラムクロマトグラフィー (n-ヘキサン/酢酸エチル) で精製し、1-(ベンゾイルアミノ)-1-フェニルー 2-プロパノール1.15g(90%)を得た。得られ た化合物をキラルなカラムを用いてHPLC分析した結 果、アンチ体とシン体の生成比は、アンチ体:シン体= 66:34であり、アンチ体の1R, 2S体が98%e e、シン体の1S, 2S体が93%eeの光学純度でそ れぞれ得られていることが判明した。

アンチ体;  $^{1}\text{H}$  - NMR(CDCl $_{3}$ )  $\delta$  ppm: 1.15 (d, J = 6.7 Hz, 3H), 1.94 (d, J = 6.7 Hz, 1H), 4.17 - 4.28 (m, 1 H), 5.10 -5.30 (m, 1H), 7.05 (brd, J = 7.3 Hz, 1H), 7.30 - 7.56 (m, 8H), 7.79 - 7.86 (m, 2H)

シン体:  $^{1}H$  - NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm: 1.31 (d, J = 6.1Hz, 3H), 2.16 (d, J = 3.7Hz, 1H), 4.17 - 4.28 (m, 1H), 5.10 -5.30 (m, 1H), 6.96 (brd, J = 7.9Hz, 1H), 7.30 - 7.56 (m, 8H), 7.79 - 7.86 (m,

#### 【0078】実施例15

(1S, 2S, 3R, 5S) -3-アミノ-2-ヒドロ キシピナンの代りに(S)  $-\alpha$ ,  $\alpha$ -ジフェニル-2ピロリジンメタノール127mg(0.5mmo1)を用いる以外は、実施例14と同様の方法で行ない、1-(ベンゾイルアミノ)-1-フェニル-2-プロパノール1.05g(82%)を得た。得られた化合物をキラルなカラムを用いてHPLC分析した結果、アンチ体とシン体の生成比は、アンチ体:シン体=68:32であり、アンチ体の1S,2R体が90%ee、シン体の1R,2R体が94%eeの光学純度でそれぞれ得られていることが判明した。

#### 【0079】実施例16

(1S, 2S, 3R, 5S) -3-アミノ-2-ヒドロ キシピナンを用いた2-トリチルオキシイミノプロピオ フェノンの還元

窒素雰囲気下、(1S, 2S, 3R, 5S)-3-アミ J-2-ヒドロキシピナン85mg(0.5mmo1) をテトラヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキシボ ラン62mg(0.6mmol)を加え室温で1時間撹 拌した後、ボランージメチルスルフィド錯体(10M) 2ml (20mmol) を加え氷冷し、ここに2-トリ チルオキシイミノプロピオフェノン2.03g(5mm ol)の10mlテトラヒドロフラン溶液を0~5℃で 1時間に亘って滴下した。0~5℃で2時間撹拌した 後、室温で1時間撹拌、さらに20時間還流した。2N 塩酸15ml(30mmol)中に反応液を加え室温で 5時間撹拌後、水酸化ナトリウム2.4g(60mmo 1)を加え反応液をアルカリ性とし、塩化ベンゾイル 1.41g(10mmol)を加え室温で0.5時間撹 拌し、メタノール15mlを加えさらに5時間撹拌し た。溶媒を減圧留去して得られた固体をろ取し、水、ジ エチルエーテルで洗浄後乾燥した。ろ液、洗液を合わせ、 酢酸エチルで抽出し、水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫 酸マグネシウムで乾燥後溶媒留去した。得られた残渣 を、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサ ン/酢酸エチル)で精製し、先の固体と合わせ2-(ベ・ ンゾイルアミノ) -1-フェニル-1-プロパノール 1.19g(93%)を得た。得られた化合物をキラル なカラムを用いてHPLC分析した結果、アンチ体とシ ン体の生成比は、アンチ体:シン体=95:5であり、 アンチ体の15,2R体が91%ee、シン体の15. 2S体が54%eeの光学純度でそれぞれ得られている ことが判明した。

アンチ体: <sup>1</sup> H - NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm: 1.13 (d, J = 6.7Hz, 3H), 3.40 (d, J = 4.3Hz, 1H), 4.51 - 4.62 (m, 1H), 4.99 (dd, J = 4.3, 3.1Hz, 1H), 6.21 (br, 1H), 7.26 - 7.52 (m, SH), 7.75 (dd, J = 7.3, 1.2Hz, 2H)

【0080】実施例17

(S)  $-\alpha$ ,  $\alpha$ -ジフェニルー2-ピロリジンメタノールを用いた2-フェニルー2-トリチルオキシイミノアセトフェノンの還元

窒素雰囲気下、 $(S) - \alpha$ ,  $\alpha - ジフェニル - 2 - ピロ$ リジンメタノール127mg(0.5mmol)をテト ラヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキシボラン6. 2mg(0.6mmol)を加え室温で1時間撹拌した 後、ボランージメチルスルフィド錯体(10M)2ml (20mmol)を加え、ここに2-トリチルオキシイ ミノー2ーフェニルアセトフェノン2.34g(5mm) ol)の20mlテトラヒドロフラン溶液を1時間に亘 って滴下した。室温で1時間撹拌後、65時間還流し た。2N塩酸15ml(30mmol)中に反応液を加 え室温で5時間撹拌後、水酸化ナトリウム2.4g(6 Ommol)を加え反応液をアルカリ性とし、塩化ベン ゾイル1. 41g(10mmol)を加え室温で0.5 時間撹拌し、メタノール15m1を加えさらに5時間撹 拌した。溶媒を減圧留去して得られた固体をろ取し、 水、ジエチルエーテルで洗浄後乾燥した。ろ液、洗液を 合わせジクロロメタンで抽出し、無水硫酸マグネシウム で乾燥後溶媒留去した。得られた残渣を、シリカゲルカ ラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチル) で精製し、先の固体と合わせ2-(ベンゾイルアミノ) -1, 2-37: -1, -17%)を得た。得られた化合物をキラルなカラムを用いる てHPLC分析した結果、アンチ体とシン体の生成比 は、アンチ体:シン体=79:21であり、アンチ体の 15,2R体が95%ee、シン体の15,2S体が9 5%eeの光学純度でそれぞれ得られていることが判明

アンチ体:  $^1\text{H}$  - NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm: 2.82(d. J = 4.9 Hz, 1H), 5.22(dd. J = 4.9, 3.7Hz, 1H), 5.51(dd. J = 7.9, 3.7Hz, 1H), 6.87(brd. J = 7.9Hz, 1H), 7.9 0(m. 2H), 7.23 - 7.52(m. 11H), 7.77(dd. J = 8.5, 1.8Hz, 2H)

>>体: <sup>1</sup>H - NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm: 2.67 (d, J = 3.7H z, 1H), 5.15 (t, J = 3.7Hz, 1H), 5.43 (dd, J = 7.9, 3.7Hz, 1H), 6.97 (brd, J = 7.9Hz, 1H), 7.90(m, 2H), 7.23 - 7.52 (m, 11H), 7.71 (dd, J = 8.5, 1.8H z, 2H)

#### 【0081】実施例18

(10mmol)を加え、ここに2-ベンジルオキシイミノー2-フェニルアセトフェノン1.58g(5mmol)の5mlテトラヒドロフラン溶液を1時間に亘って滴下した。室温で2時間撹拌後、ボランージメチルスルフィド錯体(10M)1ml(10mmol)を加え室温で1時間撹拌、さらに20時間還流した。実施例17と同様に後処理し、目的の2-(ベンゾイルアミノ)-1,2-ジフェニルー1-エタノール1.47g(92%)を得た。得られた化合物をキラルなカラムを用いてHPLC分析した結果、アンチ体とシン体の生成比は、アンチ体:シン体=48:52であり、アンチ体の1S,2R体が99%ee、シン体の1S,2S体が99%eeの光学純度でそれぞれ得られていることが判明した。

#### 【0082】実施例19

(S)  $-\alpha$ ,  $\alpha$ -ジフェニルー2-ピロリジンメタノールを用いた2-トリチルオキシイミノー1-テトラロンの還元(1)

窒素雰囲気下、 $(S) - \alpha$ ,  $\alpha - ジフェニルー2 - ピロ$ リジンメタノール127mg(0.5mmol)をテト ラヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキシボラン6 2mg(0.6mmol)を加え室温で1時間撹拌した 後、ボランージメチルスルフィド錯体(10M)2ml (20mmol)を加え氷冷し、ここに2-トリチルオ キシイミノー1ーテトラロン2.09g(5mmol) の10m1テトラヒドロフラン溶液を0~5℃で1時間 に亘って滴下した。0~5℃で2時間撹拌後、室温で1 時間撹拌、さらに18時間還流した。2 N塩酸15 m l (30 mm o 1) 中に反応液を加え室温で5時間撹拌 後、水酸化ナトリウム2.4g(60mmol)を加え 反応液をアルカリ性とし、塩化ベンゾイル1.41g (10mmol)を加え室温で0.5時間撹拌し、メタ ノール15m1を加えさらに5時間撹拌した。溶媒を減 圧留去して得られた固体をろ取し、水、ジエチルエーテ ルで洗浄後乾燥した。ろ液、洗液を合わせ酢酸エチルで 抽出し、水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウ ムで乾燥し溶媒留去した。得られた残渣を、シリカゲル カラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン/酢酸エチ ル)で精製し、先の固体と合わせ2-(ベンゾイルアミ ノ) -1-テトラロール1.21g(92%)を得た。 得られた化合物をキラルなカラムを用いてHPLC分析 した結果、シス体とトランス体の生成比は、シス体:ト ランス体=90:10であり、シス体の1S,2R体が 90%ee、トランス体の1S, 2S体が92%eeの 光学純度でそれぞれ得られていることが判明した。 シス体; <sup>1</sup>H - NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm: 1.88 (d, J = 6.1H z, 1H), 1.90 - 2.17 (m, 2H), 2.85 - 3.10 (m, 2H), 4.38 -4.51 (m, 1H), 4.80 - 4.86 (m, 1H), 6.85(br, 1H), 7.12 - 7.62 (m, 7H), 7.77 - 7.87 (m, 2H) トランス体; <sup>1</sup>H - NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm: 2.20 -

2. 36 (m. 2H). 2. 85 - 3. 10 (m. 2H). 3. 62 (d. J = 5.5 Hz., 1H). 4. 25 -4. 37 (m. 1 H). 4. 70 - 4. 80 (m. 1H). 6. 27 (br., 1H). 7. 12 - 7. 6 2 (m. 7H). 7. 77 -7. 87 (m. 2H)

#### 【0083】実施例20

(S)  $-\alpha$ ,  $\alpha$  - ジフェニルー 2 - ピロリジンメタノー ルを用いた 2 - トリチルオキシイミノー 1 - テトラロン の還元(2)

・窒素雰囲気下、(S)−α,αージフェニルー2ーピロ リジンメタノール127mg(0.5mmol)をテト ラヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキシボラン6 2mg(0.6mmol)を加え室温で1時間撹拌した 後、ボランーN, N-ジエチルアニリン錯体1.63g (10mmol)を加え、ここに2-トリチルオキシイ ミノ-1-テトラロン2. 09g(5mmol)の10 mlテトラヒドロフラン溶液を1時間に亘って滴下し た。室温で1時間撹拌後、ボランージメチルスルフィド 錯体(10M)1ml(10mmol)を加え室温で1 時間撹拌、さらに20時間還流した。実施例19と同様 に後処理し、目的の2-(ベンゾイルアミノ)-1-テ トラロール1.26g(94%)を得た。得られた化合 物をキラルなカラムを用いてHPLC分析した結果、シ ス体とトランス体の生成比は、シス体:トランス体=8 7:13であり、シス体の1S, 2R体が95%ee、 トランス体の15,25体が94%eeの光学純度でそ れぞれ得られていることが判明した。

# 【0084】実施例21

(1S, 2S, 3R, 5S) - 3-アミノ-2-ヒドロ キシピナンを用いた2-トリチルオキシイミノ-1-イ ンダノンの還元

窒素雰囲気下、((1S, 2S, 3R, 5S)-3-ア ミノー2-ヒドロキシピナン85mg(0.5mmo 1)をテトラヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキ シボラン62mg(0.6mmol)を加え室温で1時 間撹拌した後、ボランージメチルスルフィド錯体(10 M) 2ml (20mmol) を加え氷冷し、ここに2-トリチルオキシイミノー1ーインダノン2.02g(5 mmol)の20mlテトラヒドロフラン溶液を0~5 ℃で1時間に亘って滴下した。0~5℃で1時間撹拌 . 後、室温で1時間撹拌、さらに40時間還流した。2N 塩酸15ml(30mmol)中に反応液を加え室温で 5時間撹拌後、水酸化ナトリウム2.4g(60mmo 1)を加え反応液をアルカリ性とし、塩化ベンゾイル 1.41g(10mmol)を加え室温で0.5時間撹 拌し、メタノール15mlを加えさらに5時間撹拌し た。溶媒を減圧留去して得られた固体をろ取し、水、ジ エチルエーテルで洗浄後乾燥した。ろ液、洗液を合わせ

ジエチルエーテルで抽出し、水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し溶媒留去した。得られた残渣を、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(nーへキサン/酢酸エチル)で精製し、先の固体と合わせ2ー(ベンゾイルアミノ)-1-インダノール1.00g(79%)を得た。得られた化合物をキラルなカラムを用いてHPLC分析した結果、シス体とトランス体の生成比は、シス体:トランス体=75:25であり、シス体の15,2R体が85%ee、トランス体の15,2 S体が81%eeの光学純度でそれぞれ得られていることが判明した。

シス体; <sup>1</sup> H - NMR (CDCl<sub>3</sub>) & ppm: 2.05 (d, J = 4.9Hz, 1H), 3.02 (dd, J = 15.9, 7.3Hz, 1H), 3.4 2 (dd, J = 15.9, 7.3Hz, 1H), 4.79 - 4.89 (m, 1H), 5.18 (t, J = 4.9Hz, 1H), 6.96 (brd, J = 6.1Hz, 1 H), 7.21 - 7.37 (m, 3H), 7.40 - 7.54 (m, 4H), 7.82 (dd, J = 6.7, 1.8Hz, 1H)

トランス体: <sup>1</sup>H - NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm: 2.86 - 2.96 (m, 1H), 3.43 - 3.52 (m,1H), 4.41 - 4.55 (m, 1H), 4.91 (d, J = 2.4Hz, 1H), 5.18 (t, J = 4.9Hz, 1H), 6.53 (br, 1H), 7.21 - 7.37 (m, 3H), 7.40 - 7.58 (m, 4H), 7.82 (dd, J= 6.7, 1.8Hz, 1H)

#### 【0085】実施例22

(1R, 2R, 3S, 5R) - 3-アミノ-2-ヒドロ キシピナンを用いた2-トリチルオキシイミノ-1-イ ンダノンの還元

#### 【0086】実施例23 ·

窒素雰囲気下、(S) -α, α-ジフェニル-2-ピロリジンメタノール127mg(0.5mmol)をテトラヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキシボラン62mg(0.6mmol)を加え室温で1時間撹拌した後、ボランージメチルスルフィド錯体(10M)2ml(20mmol)を加え氷冷し、ここに2ートリチルオキシイミノー1-インダノン2.02g(5mmol)の25mlテトラヒドロフラン溶液を0~5℃で1時間に亘って滴下した。0~5℃で3時間撹拌後、室温で1

時間撹拌、さらに40時間還流した。実施例21と同様に後処理し、目的の2-(ペンゾイルアミノ)-1-4ンダノール1.07g(84%)を得た。得られた化合物をキラルなカラムを用いてHPLC分析した結果、シス体とトランス体の生成比は、シス体:トランス体=74:26であり、シス体の1S、2R体が85%ee、トランス体の1S、2S体が75%eeの光学純度でそれぞれ得られていることが判明した。

#### 【0087】実施例24

 $(S) - \alpha$ ,  $\alpha - ジフェニル-2 - ピロリジンメタノールを用いた2ートリチルオキシイミノー1 - インダノンの還元(2)$ 

窒素雰囲気下、 $(S) - \alpha$ ,  $\alpha - ジフェニル - 2 - ピロ$ リジンメタノール127mg(0.5mmol)をテト ラヒドロフラン5m1に溶解し、トリメトキシボラン6 2mg(0.6mmol)を加え室温で1時間撹拌した 後、ボランーN、N-ジエチルアニリン錯体1.63g (10mmol)を加え、ここに2-トリチルオキシイ ミノー1ーインダノン2.02g(5mmol)の20 mlテトラヒドロフラン溶液を1時間に亘って滴下し た。室温で1時間撹拌後、ボランージメチルスルフィド 錯体(10M)1ml(10mmol)を加え室温で1 時間撹拌、さらに20時間還流した。実施例21と同様 に後処理し、目的の2-(ベンゾイルアミノ)-1-イ ンダノール0.99g(78%)を得た。得られた化合 物をキラルなカラムを用いてHPLC分析した結果、シ ス体とトランス体の生成比は、シス体:トランス体=6 2:38であり、シス体の1S, 2R体が89%ee、 トランス体の15、25体が85%eeの光学純度でそ れぞれ得られていることが判明した。

# 【0088】実施例25

(1S, 2S, 3R, 5S) - 3-アミノ-2-ヒドロ キシピナンを用いた3-オキソ-2-トリチルオキシイ ミノオクタデカン酸 メチルの還元

窒素雰囲気下、(1S, 2S, 3R, 5S)-3-アミ ノー2-ヒドロキシピナン42mg(0.25mmo 1)をテトラヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキ シボラン31mg(0.3mmol)を加え室温で1時 間撹拌した後、ボランーN、Nージエチルアニリン錯体 0:82g(5mmol)を加え、ここに3-オキソー 2-トリチルオキシイミノオクタデカン酸 メチル1. 46g(2.5mmol) 05ml 7溶液を1時間に亘って滴下した。室温で2時間撹拌後、 ボランージメチルスルフィド錯体(10M)2ml(2 Ommol)を加え室温で1時間撹拌、さらに65時間 還流した。2N塩酸10ml(20mmol)中に反応 液を加え60℃で1時間撹拌後、水酸化ナトリウム1. 4 g·(35 mm o 1) を加え反応液をアルカリ性とし、 塩化ベンゾイルO.70g(5mmol)を加え室温で 1時間撹拌し、メタノール10mlを加えさらに60℃

で1時間撹拌した。溶媒を減圧留去して水を加え、ジクロメタンーテトラヒドロフラン(2:1)で抽出した。無水硫酸マグネシウムで乾燥し溶媒留去後、得られた残渣を、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ジクロロメタン/メタノール)で精製し、Nーベンゾイルジヒドロスフィンゴシン0.90g(89%)を得た。得られた化合物をキラルなカラムを用いてHPLC分析した結果、アンチ体とシン体の生成比は、アンチ体:シン体=21:79であり、アンチ体の2R,3S体が91%ee、シン体の2S,3S体が90%eeの光学純度でそれぞれ得られていることが判明した。

アンチ体; <sup>1</sup>H - NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ ppm: 0.88 (t, J = 6.7 Hz, 3H), 1.26 (br, 26H), 1.60 (m, 2H), 2.55 (d, J = 6.7 Hz, 1H), 2.63 (br, 1H), 3.82 - 3.98 (m, 2H), 1.02 - 4.18 (m, 2H), 7.10 (br, 1H), 7.42 - 7.56 (m, 3H), 7.82 (d, J = 6.7 Hz, 2H)

シン体;  $^1\text{H}$  - NMR(CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm: 0.88(t, J = 6.7H z, 3H), 1.25(br, 26H), 1.50(m, 2H), 3.32(br, 2 H), 3.88(m, 2H), 4.03 - 4.14(m, 2H), 6.97(d, J = 8.6Hz, 1H), 7.40(t, J = 7.3Hz, 2H), 7.48(d, J = 7.3Hz, 1H), 7.78(d, J = 7.3Hz, 2H)

#### 【0089】実施例26

(1R, 2R, 3S, 5R) - 3-アミノ-2-ヒドロ キシピナンを用いた3-オキソ-2-トリチルオキシイ ミノオクタデカン酸 メチルの還元(1)

#### 【0090】実施例27

(1R, 2R, 3S, 5R) - 3-アミノ-2-ヒドロ キシピナンを用いた3-オキソ-2-トリチルオキシイ ミノオクタデカン酸 メチルの還元(2)

窒素雰囲気下、(1R. 2R. 3S. 5R) -3-アミノー2-ヒドロキシピナン85mg(0.5mmol)をテトラヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキシボラン62mg(0.6mmol)を加え室温で1時間撹拌した後、ボラン-N、N-ジエチルアニリン錯体0.82g(5mmol)を加え、ここに3-オキソー2-トリチルオキシイミノオクタデカン酸メチル1.46g(2.5mmol)の5mlテトラヒドロフラン溶液を1時間に亘って滴下した。室温で1時間撹拌後、ボラン・ジメチルスルフィド錯体(10M)2ml(20m

mol)を加え室温で1時間撹拌、さらに65時間還流した。後処理は実施例25と同様の方法で行ない、N-ベンゾイルジヒドロスフィンゴシン0.91g(90%)を得た。得られた化合物をキラルなカラムを用いてHPLC分析した結果、アンチ体とシン体の生成比は、アンチ体:シン体=20:80であり、アンチ体の2S,3R体が93%ee、シン体の2R,3R体が95%eeの光学純度でそれぞれ得られていることが判明した。

#### 【0091】実施例28

(S) -α, α-ジフェニル-2-ピロリジンメタノー ルを用いた3-オキソ-2-トリチルオキシイミノオク タデカン酸 メチルの還元

(1 S, 2 S, 3 R, 5 S) -3-Tミノ-2-ヒドロキシピナンの代りに(S)  $-\alpha$ ,  $\alpha$ -ジフェニル<math>-2-ピロリジンメタノール63 mg(0.25 mmol)を用いる以外は、実施例25と同様の方法で行ない、N-ベンゾイルジヒドロスフィンゴシン0.93 g(92%)を得た。得られた化合物をキラルなカラムを用いてHPLC分析した結果、アンチ体とシン体の生成比は、アンチ体:シン体=13:87であり、アンチ体の2S,3R体が75%ee、シン体の2R,3R体が89%eeの光学純度でそれぞれ得られていることが判明した。

#### 【0092】実施例29

(1S, 2S, 3R, 5S) - 3-アミノ-2-ヒドロ キシピナンを用いた3-オキソ-2-トリチルオキシイ ミノオクタデカン酸 エチルの還元

窒素雰囲気下、(1S, 2S, 3R, 5S) - 3-アミ ノー2-ヒドロキシピナン42mg(0.25mmo 1)をテトラヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキ シボラン31mg(0.3mmo1)を加え室温で1時 間撹拌した後、ボランーN、Nージエチルアニリン錯体 O. 82g(5mmol)を加え、ここに3-オキソー 2-トリチルオキシイミノオクタデカン酸 エチル1. 49g(2.5mmol)の5mlテトラヒドロフラン 溶液を1時間に亘って滴下した。室温で3時間撹拌後、 ボランージメチルスルフィド錯体(10M)2ml(2 Ommol)を加え室温で1時間撹拌、さらに65時間 還流した。後処理は実施例25と同様の方法で行ない、 N-ベンゾイルジヒドロスフィンゴシン0.88g(8) 7%)を得た。得られた化合物をキラルなカラムを用い てHPLC分析した結果、アンチ体とシン体の生成比 は、アンチ体:シン体=17:83であり、アンチ体の 2R, 3S体が86%ee、シン体の2S, 3S体が8 8%eeの光学純度でそれぞれ得られていることが判明 した。

# 【0093】実施例30

(1R, 2R, 3S, 5R) - 3-アミノ-2-ヒドロ キシピナンを用いた3-オキソ-2-トリチルオキシイ ミノオクタデカン酸 エチルの環元

窒素雰囲気下、(1R, 2R; 3S, 5R) - 3-アミ ノー2ーヒドロキシピナン42mg(0.25mmo 1)をテトラヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキ シボラン31mg(0.3mmol)を加え室温で1時 間撹拌した後、ボランーN、Nージエチルアニリン錯体 0.82g(5mmol)を加え、ここに3-オキソー 2-トリチルオキシイミノオクタデカン酸 エチル1. 49g(2.5mmol) 05ml 7溶液を1時間に亘って滴下した。室温で3時間撹拌後、 ボランージメチルスルフィド錯体(10M)2ml(2 Ommol)を加え室温で1時間撹拌、さらに65時間 還流した。後処理は実施例25と同様の方法で行ない、 N-ベンゾイルジヒドロスフィンゴシン0.89g(8 8%)を得た。得られた化合物をキラルなカラムを用い てHPLC分析した結果、アンチ体とシン体の生成比 は、アンチ体:シン体=16:84であり、アンチ体の 2S, 3R体が85%ee、シン体の2R, 3R体が9 1%eeの光学純度でそれぞれ得られていることが判明 した。

#### 【0094】実施例31

(S) -α, α-ジフェニル-2-ピロリジンメタノー ルを用いた3-オキソ-2-トリチルオキシイミノオク タデカン酸 エチルの還元

窒素雰囲気下、 $(S) - \alpha$ ,  $\alpha - ジフェニルー2 - ピロ$ リジンメタノール63mg(0.25mmol)をテト ラヒドロフラン5 mlに溶解し、トリメトキシボラン3  $1 \, \text{mg} \, (\, 0 \, . \, 3 \, \text{mmol} \, )$ を加え室温で1時間撹拌した 後、ボランーN, N-ジエチルアニリン錯体0.82g (5mmol)を加え、ここに3-オキソー2-トリチ ルオキシイミノオクタデカン酸 エチル1.49g (2.5mmol)の5mlテトラヒドロフラン溶液を 1時間に亘って滴下した。室温で2時間撹拌後、ボラン ージメチルスルフィド錯体 (10M) 2ml (20mm ol)を加え室温で1時間撹拌、さらに65時間還流し た。後処理は実施例25と同様の方法で行ない、N-ベ ンゾイルジヒドロスフィンゴシン0.80g(79%) を得た。得られた化合物をキラルなカラムを用いてHP LC分析した結果、アンチ体とシン体の生成比は、アン チ体:シン体=9:91であり、アンチ体の2S,、3R 体が51%ee、シン体の2R, 3R体が87%eeの 光学純度でそれぞれ得られていることが判明した。

# 【0095】実施例32

窒素雰囲気下、(1S, 2S, 3R, 5S) - 3-アミノー2-ヒドロキシピナン42mg(0, 25mmo1)をテトラヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキ

シボラン31mg(0.3mmol)を加え室温で1時 間撹拌した後、ボランーN、N-ジエチルアニリン錯体 0.82g(5mmol)を加え、ここに1-(ter t-ブチルジメチルシリルオキシ)-3-オキソ-2-トリチルオキシイミノオクタデカン1.68g(2.5 mmol)の5mlテトラヒドロフラン溶液を1時間に 亘って滴下した。室温で3時間撹拌後、ボランージメチ ルスルフィド錯体 (10M) O. 5ml (5mmol) を加え室温で1時間撹拌、さらに18時間還流した。2 N塩酸10ml(20mmol)中に反応液を加え60 ℃で3時間撹拌後、水酸化ナトリウム1.4g(35m mol)を加え反応液をアルカリ性とし、塩化ベンゾイ ルO. 70g (5mmol)を加え室温で1時間撹拌 し、メタノール10m1を加えさらに60℃で1時間撹 拌した。溶媒を減圧留去して水を加え、ジクロロメタン ーテトラヒドロフラン(2:1)で抽出した。無水硫酸 マグネシウムで乾燥し溶媒留去後、得られた残渣を、シ リカゲルカラムクロマトグラフィー (ジクロロメタン/ メタノール)で精製し、N-ベンゾイルジヒドロスフィー ンゴシン0.96g(94%)を得た。得られた化合物 をキラルなカラムを用いてHPLC分析した結果、アン チ体とシン体の生成比は、アンチ体:シン体=94:6 であり、アンチ体の2R,3S体が91%ee、シン体 の25,35体が79%eeの光学純度でそれぞれ得ら れていることが判明した。

#### 【0096】実施例33

(1R, 2R, 3S, 5R) - 3-アミノ-2-ヒドロ キシピナンを用いた1-(tert-ブチルジメチルシ リルオキシ)-3-オキソ-2-トリチルオキシイミノ オクタデカンの還元(1)

(1 S. 2 S. 3 R. 5 S) -3-7ミノ-2-ヒドロキシピナンの代りに(1 R. 2 R. 3 S. 5 R) -3-アミノ-2-ヒドロキシピナン42 mg (0.25 mm o 1) を用いる以外は、実施例32 と同様の方法で行ない、N-ベンゾイルジヒドロスフィンゴシン0.97 g (95%) を得た。得られた化合物をキラルなカラムを用いてHPLC分析した結果、アンチ体とシン体の生成比は、アンチ体:シン体=97:3であり、アンチ体の2 S. 3 R体が91% e e、シン体の2 R. 3 R体が71% e eの光学純度でそれぞれ得られていることが判明した

# 【0097】実施例34

窒素雰囲気下、(1R, 2R, 3S, 5R) -3-アミノ-2-ヒドロキシピナン85mg(0.5mmol)をテトラヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキシボラン62mg(0.6mmol)を加え室温で1時間撹

拝した後、ボランーN、Nージエチルアニリン錯体 O. 82g (5mmol)を加え、ここに1ー(tertーブチルジメチルシリルオキシ)ー3ーオキソー2ートリチルオキシイミノオクタデカン1.68g (2.5mmol)の5mlテトラヒドロフラン溶液を1時間に亘って滴下した。室温で1時間撹拌後、ボランージメチルスルフィド錯体(10M)O.5ml(5mmol)を加え室温で1時間撹拌、さらに18時間還流した。後処理は、実施例32と同様の方法で行ない、NーベンゾイルジヒドロスフィンゴシンO.96g (94%)を得た。得られた化合物をキラルなカラムを用いてHPLC分析した結果、アンチ体とシン体の生成比は、アンチ体:シン体=98:2であり、アンチ体の2S、3R体が97%ee、シン体の2R、3R体が91%eeの光学純度でそれぞれ得られていることが判明した。

#### 【0098】実施例35

 $(S) - \alpha$ ,  $\alpha -$ ジフェニル-2 -ピロリジンメタノールを用いた1 -(tert-ブチルジメチルシリルオキシ)-3 -オキソ-2 -トリチルオキシイミノオクタデカンの環元

窒素雰囲気下、 $(S) - \alpha$ ,  $\alpha - ジフェニル - 2 - ピロ$ リジンメタノール63mg(0.5mmol)をテトラ ヒドロフラン5mlに溶解し、トリメトキシボラン62 mg(0.6mmol)を加え室温で1時間撹拌した。 後、ボランーN、Nージエチルアニリン錯体0.82g (5mmol)を加え、ここに1-(tert-ブチル ジメチルシリルオキシ) -3-オキソ-2-トリチルオ キシイミノオクタデカン1.68g(2.5mmol) の5m1テトラヒドロフラン溶液を1時間に亘って滴下 した。室温で1時間撹拌後、ボランージメチルスルフィ ド錯体(10M)0.5ml(5mmol)を加え室温 で1時間撹拌、さらに18時間還流した。後処理は、実 施例32と同様の方法で行ない、N-ベンゾイルジヒド ロスフィンゴシン 0.96g (94%) を得た。得られ た化合物をキラルなカラムを用いてHPLC分析した結 果、アンチ体とシン体の生成比は、アンチ体:シン体= 97:3であり、アンチ体の2S,3R体が87%e e、シン体の2R,3R体が58%eeの光学純度でそ れぞれ得られていることが判明した。

#### 【0099】実施例36

3-オキソー2-トリチルオキシイミノオクタデカン酸 メチルの合成

(1) マロン酸 メチル カリウム16.40g(105mmol)をアセトニトリル50mlに懸濁し氷浴で冷却した。トリエチルアミン16.19g(160mmol)の50mlアセトニトリル溶液と塩化マグネシウム11.90g(125mmol)を加え、室温で3時間撹拌した。再び氷冷し、塩化パルミトイル13.74g(50mmol)の50mlアセトニトリル溶液を滴下し室温で18時間撹拌した。アセトニトリルを減圧留

去し、残渣に1N塩酸、ジエチルエーテルを加え室温で0.5時間撹拌し固体を溶解した。ジエチルエーテルで抽出し、水、飽和重曹水、水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥、溶媒留去した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(nーヘキサン/酢酸エチル)で精製し、3ーオキソオクタデカン酸メチル8.10g(52%)を白色固体として得た。融点 50~51℃(ジエチルエーテル/nーヘキサン)

【0100】(2)3-オキソオクタデカン酸 メチル7.27g(23.3mmol)をジエチルエーテル300mlに溶解し、亜硝酸ブチル3.26ml(27.9mmol)、濃硫酸1.29ml(46.6mmol)を加え室温で15時間撹拌した。水を加えジエチルエーテルで抽出し、水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥、溶媒留去した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(nーヘキサン/酢酸エチル)で精製し、3-オキソー2-ヒドロキシイミノオクタデカン酸 メチル7.20g(91%)を白色固体として得た。

融点  $65.5 \sim 67 ° C$  (酢酸エチル/ $n-\sqrt{+}$  + y ) 【0101】(3) 3-3+4y-2-1 + y-2 + y-2

融点 81~83℃(酢酸エチル/n-ヘキサン) 【0102】実施例37

3-オキソー2-トリチルオキシイミノオクタデカン酸 エチルの合成

(1)マロン酸 エチル カリウム6.98g(41.0mmol)をアセトニトリル30mlに懸濁し米浴で冷却した。トリエチルアミン6.33g(62.5mmol)の10mlアセトニトリル溶液と塩化マグネシウム4.65g(48.8mmol)を加え、室温で3時間撹拌した。再び氷冷し、塩化パルミトイル5.37g(19.5mmol)の10mlアセトニトリル溶液を滴下し室温で18時間撹拌した。アセトニトリルを液圧留去し、残渣に1N塩酸を加えジエチルエーテルで抽出し、水、飽和重曹水、水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥、溶媒留去した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(nーヘキサン/酢酸エチル)で精製し、3ーオキソオクタデカン酸エチル3.94g(62%)を白色固体として得た。

融点 42~43.5℃(n-ヘキサン)

【0103】(2)3-オキソオクタデカン酸 エチル・ 14.69g(45mmol)をジエチルエーテル30 Omlに溶解し、亜硝酸ブチル6.31ml(54mm ol)、濃硫酸2.5ml(90mmol)を加え室温 で7時間撹拌した。水を加えジエチルエーテルで抽出 し、水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで 乾燥、溶媒留去した。得られた残渣をシリカゲルカラム クロマトグラフィー (n-ヘキサン/酢酸エチル)で精 製し、3ーオキソー2ーヒドロキシイミノオクタデカン 酸 エチル14.68g(92%)を白色固体として得 た。

融点 60.5~62℃(酢酸エチル/n-ヘキサン) 【0104】(3)3-オキソー2-ヒドロキシイミノ オクタデカン酸 エチル12.44g(35mmol) をジクロロメタン200m1に溶解し、トリエチルアミ ン4.25g(42mmol)、塩化トリチル9.76 g(35mmol)を加え室温で2時間撹拌した。水を 加えジクロロメタンで抽出し、無水硫酸マグネシウムで 乾燥後溶媒留去した。得られた残渣をシリカゲルカラム クロマトグラフィー (n-ヘキサン/酢酸エチル)で精 製し、3-オキソー2-トリチルオキシイミノオクタデ カン酸 エチル17.99g(86%)を白色結晶とし で得た。

融点 66.5~68℃(酢酸エチル/n-ヘキサン) 【0105】実施例38

 $1 - (tert - \overline{7} + \overline{$ オキソー2ートリチルオキシイミノオクタデカンの合成 (1) 3-オキソー2-トリチルオキシイミノオクタデ カン酸・メチル11.68g(20mmol)をエタノ ール100m1に溶解し、水素化ホウ素ナトリウム1. 51gを加え0.5時間還流した。エタノールを減圧留 去し、残渣に水を加えジエチルエーテルで抽出し、水、 飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥、溶 媒留去した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマト グラフィー (n-ヘキサン/酢酸エチル)で精製し、2 ートリチルオキシイミノオクタデカン-1,3-ジオー ル11.04g(99%)を白色固体として得た。

融点 70~71℃

【0106】(2)2ートリチルオキシイミノオクタデ カン-1, 3-ジオール9.50g(17mmol)を N, N-ジメチルホルムアミド50mlに溶解し、イミ ダゾール2. 55g(37.5mmol)、tert-ブチルジメチルクロロシラン2.82g(18.7mm ○1)を加え室温で24時間撹拌した。水を加えジエチ

ルエーテルで抽出し、水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫 酸マグネシウムで乾燥、溶媒留去した。得られた残渣を シリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン/ 酢酸エチル)で精製し、1-(tert-ブチルジメチ ルシリルオキシ) -3-ヒドロキシ-2-トリチルオキ シイミノオクタデカン9.86g(86%)を無色オイ ルとして得た。

 $^{1}H$  - NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  ppm : 0.11 (s, 6H), 0.91 (t, J = 6.7Hz, 3H), 0.92 (s,9H), 1.13 - 1.35 (m, 26H), 1. 40 - 1.75 (m, 2H), 3.07 (d, J = 6.7Hz, 1H), 4.32(q, J = 6.7Hz, 1H), 4.69 (d, J = 15.9Hz, 1H), 4.82(d, J = 15.9Hz, 1H), 7.27 (m, 15H)

【0107】(3)窒素雰囲気下、塩化オキサリル1. 95g(15.4mmol)をジクロロメタン50ml に溶解しドライアイスーアセトン浴で冷却した。ジメチ ルスルホキシド2. 41g(30.8mmol)の25 mlジクロロメタン溶液を滴下し、さらに1-(ter t-ブチルジメチルシリルオキシ)-3-ヒドロキシー 2-トリチルオキシイミノオクタデカン9.41g(1 4mmol)の25mlジクロロメタン溶液を滴下して -78℃で15分間撹拌した。トリエチルアミン7.0 8g(70mmol)を滴下した後、室温に昇温し1時 間撹拌した。水を加えジクロロメタンで抽出し、水、飽 和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥、溶媒 留去した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグ ラフィー (n-ヘキサン/酢酸エチル)で精製し、1-(tert-ブチルジメチルシリルオキシ)-3-オキ ソー2-トリチルオキシイミノオクタデカン9.23g (98%)を無色オイルとして得た。

 $^{1}\text{H}$  - NMR (CDCl $_{3}$ )  $\delta$  ppm: 0.08 (s, 6H), 0.88 (s, 9 H), 0.88 (t, J = 6.7Hz, 3H), 1.10 - 1.35 (m, 26H), 2.39 (t, J = 7.3Hz, 2H), 4.60 (s, 2H), 7.26 - 7.40(m, 15H)

# [00108]

【発明の効果】本発明の光学活性β-アミノアルコール の製造方法によると、不斉源となるキラルな化合物と安 価なトリアルコキシボランを用い、非対称ケトン(αー オキソケトオキシム誘導体を含む)をボラン還元するこ とにより、医薬品、農薬あるいはそれらの合成中間体と して有用な光学活性アルコール類を高い不斉収率で任意 に得ることができる。また、窒素原子を含有する非対称 ケトンのボラン還元も高い不斉収率で行なうことができ る。また、この製造方法を利用して様々な生理活性を有 するジヒドロスフィンゴシンおよびその誘導体の不斉合 成を行なうことができる。

#### フロントページの続き

| (51) Int. Ci.6 | 識別記号 | 庁内整理番号     | FI   | 技術  | 析表示箇所 |
|----------------|------|------------|--|-----|-------|
| C 0 7 C 31/125 | •    | 9155-4H    | CO7C 31/125  | 127 | ラント国バ |
| 33/22          | -    | 9155-4H    | 33/22  |     |       |
| 213/00         | •    | 7457-4H    | 213/00   |     |       |
| 215/10         |      | 7457-4H    | 215/10   | •   |       |
| 215/44         |      | 7457-4H    | 215/44   |     |       |
| 235/04         | •    | 9547-4H    | 235/04   | ·   |       |
| 251/36         |      | 9451 – 4 H | 251/36   |     |       |
|                |      |            | and the second s |     |       |